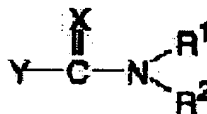


CHARGE TRANSFER MATERIAL AND PHOTOELECTRIC EXCHANGE ELEMENT

Patent number: JP2002241733
Publication date: 2002-08-28
Inventor: YOSHIKAWA SUSUMU
Applicant: FUJI PHOTO FILM CO LTD
Classification:
 - **International:** C09K3/00; H01B1/06; H01L31/04; H01M14/00
 - **European:**
Application number: JP20010035954 20010213
Priority number(s): JP20010035954 20010213

Abstract of JP2002241733

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a dye-sensitized photoelectric element capable of expressing an excellent exchange efficiency, to provide a photocell and to obtain a charge transfer material used for them. **SOLUTION:** The charge transfer material contains a compound expressed by formula (I) (wherein X represents O, S, Se or NR₃; R₁ and R₂ independently represent each H, an aliphatic hydrocarbon residue, an aryl residue, a heterocyclic residue, OR₄, N(R₅)(R₆), C(=O)R₇, C(=S)R₈ or SO₂R₉; Y represents H, an aliphatic hydrocarbon residue, an aryl residue, a heterocyclic residue, OR₄, N(R₅)(R₆) or SR₁₀; R₃ represents H, an aliphatic hydrocarbon residue, hydroxy or an alkoxy; R₄ represents H, or an aliphatic hydrocarbon residue; R₅ and R₆ express the same meaning as those of R₁ and R₂; R₇, R₈ and R₉ express the same meaning as that of Y and R₁₀ expresses the same meaning as that of R₄). The photoelectric exchange element and the photocell have each a charge transfer layer comprising the charge transfer material.



(19) 日本国特許庁 (J P)

(12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号
特開2002-241733
(P2002-241733A)

(43) 公開日 平成14年8月28日 (2002.8.28)

(51) Int.Cl. ⁷	識別記号	F I	テームコード* (参考)
C 0 9 K 3/00		C 0 9 K 3/00	C 5 F 0 5 1
H 0 1 B 1/06		H 0 1 B 1/06	A 5 G 3 0 1
H 0 1 L 31/04		H 0 1 M 14/00	P 5 H 0 3 2
H 0 1 M 14/00		H 0 1 L 31/04	Z

審査請求 未請求 請求項の数9 O L (全 29 頁)

(21) 出願番号 特願2001-35954(P2001-35954)

(22) 出願日 平成13年2月13日 (2001.2.13)

(71) 出願人 000005201

富士写真フイルム株式会社

神奈川県南足柄市中沼210番地

(72) 発明者 吉川 将

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真
フイルム株式会社内

(74) 代理人 100080012

弁理士 高石 橋馬

Fターム (参考) 5F051 AA14 AA20 BA13 CB13 FA04
GA02

5G301 CA30 CD01

5H032 AA00 AS09 AS16 CC16 EE04

EE16 EE18 EE20 HH00

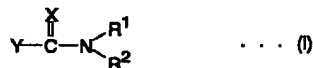
(54) 【発明の名称】 電荷輸送材料及び光電変換素子

(57) 【要約】

【課題】 優れた変換効率を示す色素増感光電変換素子及び光電池、並びにそれらに用いる電荷輸送材料を提供する。

【解決手段】 下記一般式(I)：

【化1】



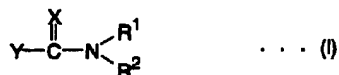
(ただし、Xは酸素原子、硫黄原子、セレン原子又はNR³を表し、R¹及びR²はそれぞれ独立に水素原子、脂肪族炭化水素基、アリール基、ヘテロ環基、-OR⁴、-N(R⁵) (R⁵)、-C(=O)R⁷、-C(=S)R⁸又はSO₂R⁹を表し、Yは水素原子、脂肪族炭化水素基、アリール基、ヘテロ環基、-O R⁴、-N(R⁵) (R⁵)又は-SR¹⁰を表す。また、R³は水素原子、脂肪族炭化水素基、ヒドロキシ基又はアルコキシ基を表し、R⁴は水素原子又は脂肪族炭化水素基を表し、R⁵及びR⁶はR¹及びR²と同義であり、R⁷、R⁸及びR⁹はYと同義であり、R¹⁰はR⁴と同義である。)により表される化合物を含有する電荷輸送材料、並びにこの電荷輸送材料

からなる電荷輸送層を有する光電変換素子及び光電池。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記一般式(I)：

【化1】



により表される化合物を含有することを特徴とする電荷輸送材料。一般式(I)中、Xは酸素原子、硫黄原子、セレン原子又はNR³を表し、R¹及びR²はそれぞれ独立に水素原子、脂肪族炭化水素基、アリール基、ヘテロ環基、-OR⁴、-N(R⁵)(R⁶)、-C(=O)R⁷、-C(=S)R⁸又はSO₂R⁹を表し、Yは水素原子、脂肪族炭化水素基、アリール基、ヘテロ環基、-OR⁴、-N(R⁵)(R⁶)又は-SR¹⁰を表す。また、R³は水素原子、脂肪族炭化水素基、ヒドロキシ基又はアルコキシ基を表し、R⁴は水素原子又は脂肪族炭化水素基を表し、R⁵及びR⁶はR¹及びR²と同義であり、R⁷、R⁸及びR⁹はYと同義であり、R¹⁰はR⁴と同義である。

【請求項2】 請求項1に記載の電荷輸送材料において、前記電荷輸送材料が熔融塩電解質組成物又は電解液であることを特徴とする電荷輸送材料。

【請求項3】 請求項1又は2に記載の電荷輸送材料において、前記Xが酸素原子を表し、且つ前記Yが-N(R⁵)(R⁶)を表すことを特徴とする電荷輸送材料。

【請求項4】 請求項3に記載の電荷輸送材料において、前記Xが酸素原子を表し、前記R¹が水素原子を表し、且つ前記Yが-NH₂を表すことを特徴とする電荷輸送材料。

【請求項5】 請求項1～4のいずれかに記載の電荷輸送材料において、前記一般式(I)により表される化合物の分子量が500以下であることを特徴とする電荷輸送材料。

【請求項6】 導電性支持体、少なくとも一種の色素が吸着した半導体微粒子の層、電荷輸送層及び対極を有する光電変換素子において、前記電荷輸送層が請求項1～5のいずれかに記載の電荷輸送材料からなることを特徴とする光電変換素子。

【請求項7】 請求項6に記載の光電変換素子において、前記半導体微粒子が前記一般式(I)により表される化合物で処理されていることを特徴とする光電変換素子。

【請求項8】 請求項6又は7に記載の光電変換素子において、前記色素が金属錯体色素であることを特徴とする光電変換素子。

【請求項9】 請求項6～8のいずれかに記載の光電変換素子を用いた光電池。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は電荷輸送材料、光電変換素子及び光電池に関し、詳しくは、熔融塩電解質組成物、電解液、ゲル電解質組成物、固体電解質組成物等

のようなイオン又は固体中のキャリアー移動に関わる電荷輸送材料、並びに該電荷輸送材料からなる電荷輸送層と色素で増感した半導体微粒子の層とを有する光電変換素子及び光電池に関する。

【0002】

【従来の技術】光電変換素子は各種の光センサー、複写機、光発電装置等に用いられている。光電変換素子には金属を用いたもの、半導体を用いたもの、有機顔料や色素を用いたもの、或いはこれらを組み合わせたもの等の様々な方式が実用化されている。

【0003】Nature, 353巻, 737～740頁(1991年)、米国特許4927721号等は、色素により増感した半導体微粒子を用いた光電変換素子(以下、色素増感光電変換素子と称する)及びこれを用いた光電池を開示している。これらにおいては電荷輸送材料としてヨウ素塩を含む液状電解質を用いている。また、電解液の漏洩及び枯渇を防止し光電変換素子の耐久性を向上させるために、低融点化合物であるイミダゾリウム塩からなる熔融塩電解質を電荷輸送材料に用いる方法が知られている(WO95/18456号)。しかしながら、これらの電荷輸送材料を電荷輸送層に用いた光電変換素子は、変換効率が必ずしも十分高いとはいえず、なお一層の変換効率向上が望まれている。

【0004】

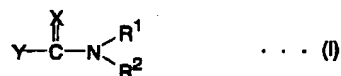
【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、優れた変換効率を示す色素増感光電変換素子及び光電池、並びにそれらに用いる電荷輸送材料を提供することである。

【0005】

【課題を解決するための手段】上記目的に鑑み鋭意研究の結果、本発明者は下記の構成により本発明の目的が達成できることを見出した。

【0006】(1) 下記一般式(I)：

【化2】



により表される化合物を含有することを特徴とする電荷輸送材料。一般式(I)中、Xは酸素原子、硫黄原子、セレン原子又はNR³を表し、R¹及びR²はそれぞれ独立に水素原子、脂肪族炭化水素基、アリール基、ヘテロ環基、-OR⁴、-N(R⁵)(R⁶)、-C(=O)R⁷、-C(=S)R⁸又はSO₂R⁹を表し、Yは水素原子、脂肪族炭化水素基、アリール基、ヘテロ環基、-OR⁴、-N(R⁵)(R⁶)又は-SR¹⁰を表す。また、R³は水素原子、脂肪族炭化水素基、ヒドロキシ基又はアルコキシ基を表し、R⁴は水素原子又は脂肪族炭化水素基を表し、R⁵及びR⁶はR¹及びR²と同義であり、R⁷、R⁸及びR⁹はYと同義であり、R¹⁰はR⁴と同義である。

(2) (1)に記載の電荷輸送材料において、電荷輸送材料が熔融塩電解質組成物又は電解液であることを特徴とす

る電荷輸送材料。

(3) (1)又は(2)に記載の電荷輸送材料において、Xが酸素原子を表し、且つYが-N(R⁵)(R⁶)を表すことを特徴とする電荷輸送材料。

(4) (3)に記載の電荷輸送材料において、Xが酸素原子を表し、R¹が水素原子を表し、且つYが-NH₂を表すことを特徴とする電荷輸送材料。

(5) (1)~(4)のいずれかに記載の電荷輸送材料において、一般式(I)により表される化合物の分子量が500以下であることを特徴とする電荷輸送材料。

(6) 導電性支持体、少なくとも一種の色素が吸着した半導体微粒子の層、電荷輸送層及び対極を有する光電変換素子において、電荷輸送層が(1)~(5)のいずれかに記載の電荷輸送材料からなることを特徴とする光電変換素子。

(7) (6)に記載の光電変換素子において、半導体微粒子が一般式(I)により表される化合物で処理されていることを特徴とする光電変換素子。ただし、該処理に用いる一般式(I)により表される化合物と、電荷輸送材料が含有する一般式(I)により表される化合物は同じであっても異なってもよい。

(8) (6)又は(7)に記載の光電変換素子において、色素として金属錯体色素を用いることを特徴とする光電変換素子。

(9) (6)~(8)のいずれかに記載の光電変換素子を用いた光電池。

【0007】

【発明の実施の形態】[1]電荷輸送材料

本発明の電荷輸送材料は、下記一般式(I)：

【化3】



により表される化合物を含有する。以下、本発明の電荷輸送材料が含有する一般式(I)により表される化合物を「化合物(I)」と称する。

【0008】一般式(I)中、Xは酸素原子、硫黄原子、セレン原子又はNR³を表す。R³は水素原子、脂肪族炭化水素基、ヒドロキシ基又はアルコキシ基を表し、R³で表される脂肪族炭化水素基としては炭素数1~10の置換又は無置換の直鎖、分岐、又は環状のアルキル基(例えばメチル基、エチル基、n-プロピル基、i-プロピル基、シクロヘキシル基、カルボキシメチル基等)等が挙げられ、アルコキシ基としてはメトキシ基、エトキシ基、i-プロピルオキシ基等が挙げられる。

【0009】一般式(I)中、R¹及びR²はそれぞれ独立に水素原子、脂肪族炭化水素基、アリール基、ヘテロ環基、-OR⁴、-N(R⁵)(R⁶)、-C(=O)R⁷、-C(=S)R⁸又はSO₂R⁹を表す。ここで、R⁴及びR¹⁰はそれぞれ水素原子又は脂肪族炭化水素基を表し、R⁵及びR⁶はR¹及びR²と同義であ

り、R⁷、R⁸及びR⁹は後に述べるYと同義である。

【0010】R¹及びR²が脂肪族炭化水素基を表す場合、その例としては炭素数1~30の直鎖又は分岐の無置換アルキル基(例えばメチル基、エチル基、i-プロピル基、n-プロピル基、n-ブチル基、t-ブチル基、2-ペンチル基、n-ヘキシル基、n-オクチル基、t-オクチル基、2-エチルヘキシル基、1,5-ジメチルヘキシル基、n-デシル基、n-ドデシル基、n-テトラデシル基、n-ヘキサデシル基、n-オクタデシル基等)、炭素数1~30の直鎖又は分岐の置換アルキル基(例えばN,N-ジメチルアミノプロピル基、トリフルオロエチル基、トリ-n-ヘキシルアンモニウムプロピル基、ビリジルプロピル基、トリエトキシシリルプロピル基、トリメトキシシリルプロピル基、トリクロロシリルメチル基、カルボキシメチル基、スルホエチル基、スルホメチル基、ホスホプロピル基、ジメトキシホスホプロピル基、n-ブトキシプロピル基、メトキシエトキシエチル基、ポリエトキシエチル基、アセチルオキシエチル基、メチルチオプロピル基、3-(N-エチルウレイド)プロピル基等)、炭素数3~18の置換又は無置換の環状アルキル基(例えばシクロプロピル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロオクチル基、アダマンチル基、シクロドデシル基等)、炭素数2~16のアルケニル基(例えばアリル基、2-ブテニル基、3-ペンテニル基等)、炭素数2~10のアルキニル基(例えばプロパルギル基、3-ペンチニル基等)、炭素数6~16のアラルキル基(例えばベンジル基等)等が挙げられる。R¹及びR²がアリール基を表す場合、その例としては炭素数6~30の置換又は無置換のフェニル基(例えば無置換フェニル基、メチルフェニル基、オクチルフェニル基、シアノフェニル基、エトキシカルボニルフェニル基、ジエチルホスホメチルフェニル基、スルホフェニル基、ジメチルアミノフェニル基、トリメトキシシリルフェニル基、トリフルオロメチルフェニル基、カルボキシフェニル基、ブトキシフェニル基等)、ナフチル基(例えば無置換ナフチル基、4-スルホナフチル基等)等が挙げられる。R¹及びR²がヘテロ環基を表す場合、その例としては置換又は無置換の含窒素ヘテロ5員環(例えばイミダゾリル基、ベンゾイミダゾリル基、ピロール基等)、置換又は無置換の含窒素ヘテロ6員環(例えばビリジル基、キノリル基、ビリミジル基、トリアジノ基、モルホリノ基等)、フリル基、チオフリル基等が挙げられる。また、R¹及びR²が-OR⁴を表す場合、R⁴で表される脂肪族炭化水素基の例としては、上述したR¹及びR²が表す脂肪族炭化水素基の例と同様のものが挙げられる。R¹及びR²が-N(R⁵)(R⁶)を表す場合のR⁵及びR⁶はR¹及びR²と同義であり、-C(=O)R⁷、-C(=S)R⁸及びSO₂R⁹を表す場合のR⁷、R⁸及びR⁹は以下に示すYと同義である。

【0011】一般式(I)中、Yは水素原子、脂肪族炭化水素基、アリール基、ヘテロ環基、-OR⁴、-N(R⁵)(R⁶)又は-SR¹⁰を表す。Yで表される脂肪族炭化水素基、アリール

基、ヘテロ環基、 $-OR^4$ 、 $-N(R^5)(R^6)$ の例としては、上記 R^1 及び R^2 の場合と同様のものが挙げられる。 $-SR^{10}$ を表す場合の R^{10} は上記 R^4 と同義である。

【0012】一般式(I)中のX、 R^1 及び/又は R^2 は互いに連結して環を形成してもよいが、Yは R^1 又は R^2 と連結して環を形成しない。

【0013】化合物(I)の好ましい態様においては、Xが酸素原子を表し、 R^1 及び R^2 がそれぞれ独立に水素原子、炭素数1~16の置換又は無置換のアルキル基、炭素数6~16の置換又は無置換のフェニル基、含窒素ヘテロ環基、 $-N(R^5)(R^6)$ 、 $-C(=O)R^7$ 或いは $-SO_2R^9$ を表し、Yが水素原子、炭素数1~16の置換又は無置換のアルキル基、炭素数6~16の置換又は無置換のフェニル基、含窒素ヘテロ環基或いは $-N(R^5)(R^6)$ を表す。ここで、 R^5 及び R^6 はそれぞれ独立に該好ましい態様における R^1 及び R^2 と同様のものを表し、 R^7 及び R^9 はそれぞれ独立に該好ましい態様におけるYと同様のものを表す。

【0014】化合物(I)のより好ましい態様においては、Xが酸素原子を表し、 R^1 及び R^2 がそれぞれ独立に水素原子、炭素数1~14の置換又は無置換のアルキル基、炭素数6~14の置換又は無置換のフェニル基、或いは含窒素ヘテロ6員環を表し、Yが $-N(R^5)(R^6)$ を表す。このとき、 R^5 及び R^6 はそれぞれ独立に該より好ましい態様における R^1 及び R^2 と同様のものを表す。

【0015】化合物(I)の特に好ましい態様においては、Xが酸素原子を表し、 R^1 が水素原子を表し、 R^2 が水素原子、炭素数1~14の置換又は無置換のアルキル基或いは炭素数6~14の置換又は無置換のフェニル基を表し、Yが $-NH_2$ を表す。

【0016】化合物(I)はX、 R^1 、 R^2 及び/又はY上に置換基を有していてもよい。該置換基の好ましい例としては、 $-C(=O)OR'$ 、 $-P(=O)(OR')_2$ 、 $-S(=O)_2OR'$ 、 $-OR'$ 、 $-B(OR')_2$ 、 $-Si(R^{11})(R^{12})(R^{13})$ 等が挙げられる。 R' はそれぞれ独立に水素原子又は脂肪族炭化水素基(例えばメチル基、エチル基等)を表し、 R^{11} 、 R^{12} 及び R^{13} はそれぞれ独立にヒドロキシ基、アルキルオキシ基(例えばメトキシ基、エトキシ基、i-プロピル基等)、ハロゲン原子(例えば塩素原子等)又は脂肪族炭化水素基(例えばメチル基、エチル基等)を表し、 R^{11} 、 R^{12} 及び R^{13} のうち

少なくとも1つはアルキルオキシ基又はハロゲン原子である。また、より好ましい置換基としては、 $-C(=O)OR'$ 、 $-P(=O)(OR')_2$ 及び $-Si(R^{11})(R^{12})(R^{13})$ が挙げられ、特に好ましくは $-Si(R^{11})(R^{12})(R^{13})$ である。

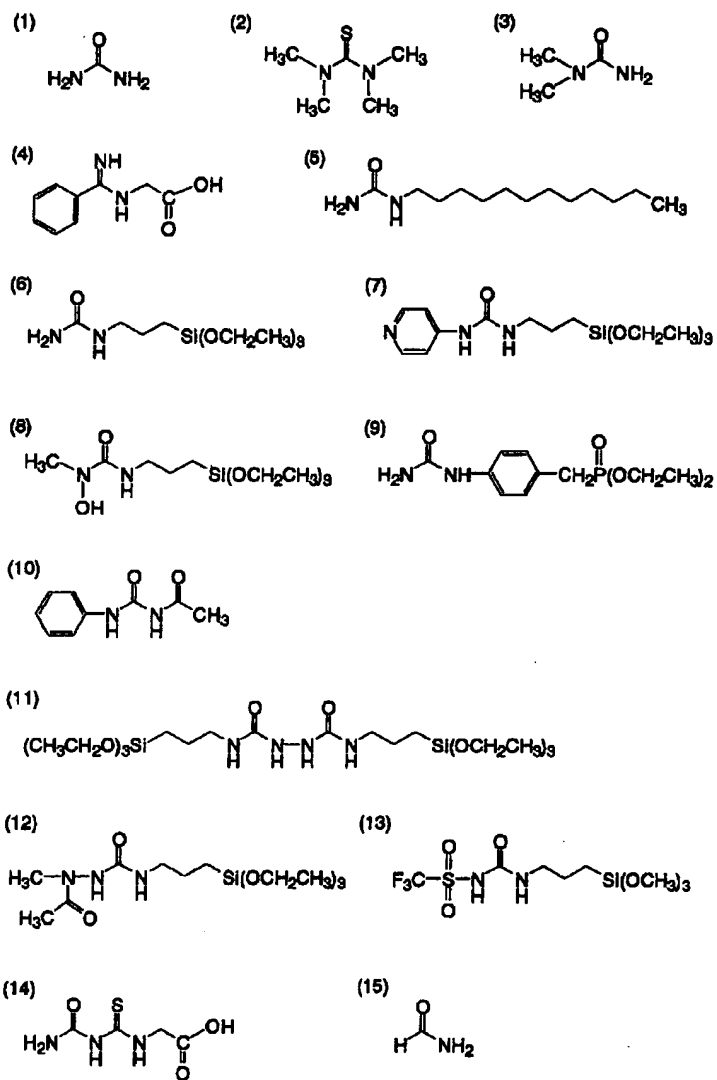
【0017】また、化合物(I)の分子量は、好ましくは1000以下であり、より好ましくは500以下であり、特に好ましくは350以下である。分子量が1000を超えると、電荷輸送層に同時に含有されるイオン物質の溶解性が悪くなったり、電荷輸送層の粘度が増すことによって、イオン物質の拡散が遅くなるため好ましくない。

【0018】化合物(I)が電荷を有する場合には、電荷を中和するための対イオンとしてアニオン又はカチオンを有してもよい。該アニオン又はカチオンは特に制限されず、有機イオンであっても無機イオンであってもよい。代表的なアニオンの例としては、ハロゲン化物イオン(フッ化物イオン、塩化物イオン、臭化物イオン、ヨウ化物イオン)、過塩素酸イオン、テトラフルオロホウ酸イオン、ヘキサフルオロリン酸イオン、酢酸イオン、トリフルオロ酢酸イオン、メタンスルホン酸イオン、パラトルエンスルホン酸イオン、トリフルオロメタンスルホン酸イオン、ビス(トリフルオロエタンスルホンニル)イミドイオン、トリス(トリフルオロメタンスルホンニル)メチドイオン等が挙げられ、カチオンの例としてはアルカリ金属イオン(リチウムカチオン、ナトリウムカチオン、カリウムカチオン等)、アルカリ土類金属イオン(マグネシウムイオン、カルシウムイオン等)、置換又は無置換のアンモニウムイオン(無置換アンモニウムイオン、トリエチルアンモニウムイオン、テトラメチルアンモニウムイオン等)、置換又は無置換のピリジニウムイオン(無置換ピリジニウムイオン、4-フェニルピリジニウムイオン等)、置換又は無置換のイミダゾリウムイオン(N-メチルイミダゾリウムイオン等)等が挙げられる。

【0019】以下に本発明で好ましく用いられる化合物(I)の具体例を示すが、本発明はこれらに限定されない。

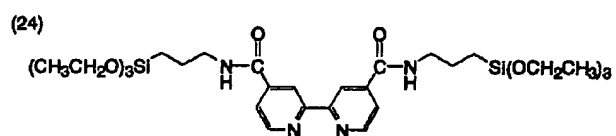
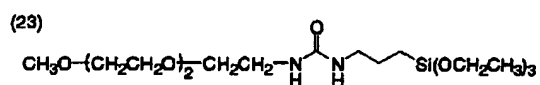
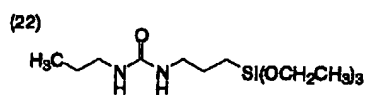
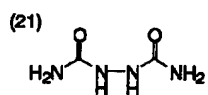
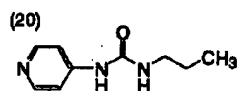
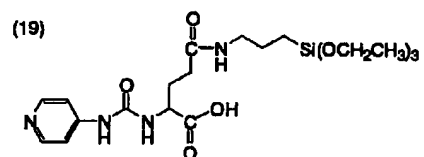
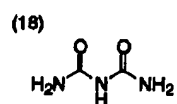
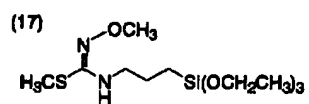
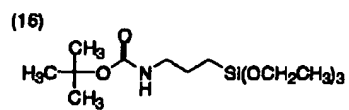
【0020】

【化4】



【0021】

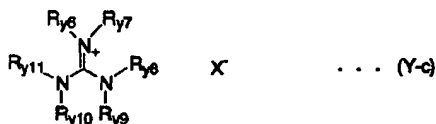
【化5】



【0022】

【化6】

【化7】



【0029】一般式(Y-a)中の Q_{y1} は窒素原子と共に5又は6員環の芳香族カチオンを形成する原子団を表す。 Q_{y1} は炭素原子、水素原子、窒素原子、酸素原子及び硫黄原子からなる群から選ばれる原子により構成されるのが好ましい。 Q_{y1} が形成する5員環はオキサゾール環、チアゾール環、イミダゾール環、ピラゾール環、イソオキサゾール環、チアジアゾール環、オキサジアゾール環、トリアゾール環、インドール環又はピロール環であるのが好ましく、オキサゾール環、チアゾール環又はイミダゾール環であるのがより好ましく、オキサゾール環又はイミダゾール環であるのが特に好ましい。 Q_{y1} が形成する6員環はピリジン環、ピリミジン環、ピリダジン環、ピラジン環又はトリアジン環であるのが好ましく、ピリジン環であるのが特に好ましい。

【0030】一般式(Y-b)中の A_{y1} は窒素原子又はリン原子を表す。

【0031】一般式(Y-a)、(Y-b)及び(Y-c)中の $R_{y1} \sim R_{y11}$ はそれぞれ独立に置換又は無置換のアルキル基(好ましくは炭素原子数1~24であり、直鎖状であっても分岐状であっても、また環状であってもよく、例えばメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ペンチル基、ヘキシル基、オクチル基、2-エチルヘキシル基、*t*-オクチル基、デシル基、ドデシル基、テトラデシル基、2-ヘキシルデシル基、オクタデシル基、シクロヘキシル基、シクロペンチル基等)、或いは置換又は無置換のアルケニル基(好ましくは炭素原子数2~24であり、直鎖状であっても分岐状であってもよく、例えばビニル基、アリル基等)を表す。 $R_{y1} \sim R_{y11}$ はそれぞれ独立に、より好ましくは炭素原子数2~18のアルキル基又は

炭素原子数2~18のアルケニル基であり、特に好ましくは炭素原子数2~6のアルキル基である。

【0032】一般式(Y-b)中の $R_{y2} \sim R_{y5}$ のうち2つ以上が互いに連結して A_{y1} を含む非芳香族環を形成してもよく、一般式(Y-c)中の $R_{y6} \sim R_{y11}$ のうち2つ以上が互いに連結して環を形成してもよい。

【0033】上記 Q_{y1} 及び $R_{y1} \sim R_{y11}$ は置換基を有していてもよい。この置換基の好ましい例としては、ハロゲン原子(フッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子等)、シアノ基、アルコキシ基(メトキシ基、エトキシ基、メトキシエトキシ基、メトキシエトキシエトキシ基等)、アリーロキシ基(フェノキシ基等)、アルキルチオ基(メチルチオ基、エチルチオ基等)、アルコキシカルボニル基(エトキシカルボニル基等)、炭酸エステル基(エトキシカルボニルオキシ基等)、アシル基(アセチル基、プロピオニル基、ベンゾイル基等)、スルホンル基(メタンスルホンル基、ベンゼンスルホンル基等)、アシルオキシ基(アセトキシ基、ベンゾイルオキシ基等)、スルホンルオキシ基(メタンスルホンルオキシ基、トルエンスルホンルオキシ基等)、ホスホンル基(ジエチルホスホンル基等)、アミド基(アセチルアミノ基、ベンゾイルアミノ基等)、カルバモイル基(*N,N*-ジメチルカルバモイル基等)、アルキル基(メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、シクロプロピル基、ブチル基、2-カルボキシエチル基、ベンジル基等)、アリール基(フェニル基、トリル基等)、複素環基(ピリジル基、イミダゾリル基、フラニル基等)、アルケニル基(ビニル基、1-プロペニル基等)、シリル基、シリルオキシ基等が挙げられる。

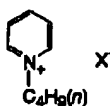
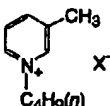
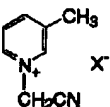
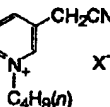
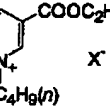
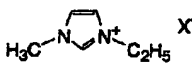
【0034】一般式(Y-a)、(Y-b)及び(Y-c)のいずれかにより表される溶融塩は、 Q_{y1} 及び $R_{y1} \sim R_{y11}$ のいずれかを介して多量体を形成してもよい。

【0035】一般式(Y-a)、(Y-b)及び(Y-c)中、 X^- はアニオンを表す。 X^- の好ましい例としてはハロゲン化物イオン(I^- 、 Cl^- 、 Br^- 等)、 SCN^- 、 BF_4^- 、 PF_6^- 、 ClO_4^- 、 $(CF_3SO_2)_2N^-$ 、 $(CF_3CF_2SO_2)_2N^-$ 、 $CH_3SO_3^-$ 、 $CF_3SO_3^-$ 、 CF_3COO^- 、 Ph_4B^- 、 $(CF_3SO_2)_3C^-$ 、等が挙げられる。 X^- は SCN^- 、 $CF_3SO_3^-$ 、 CF_3COO^- 、 $(CF_3SO_2)_2N^-$ 又は BF_4^- であるのがより好ましい。

【0036】本発明で好ましく用いられる溶融塩の具体例を以下に挙げるが、本発明はこれらに限定されるわけではない。

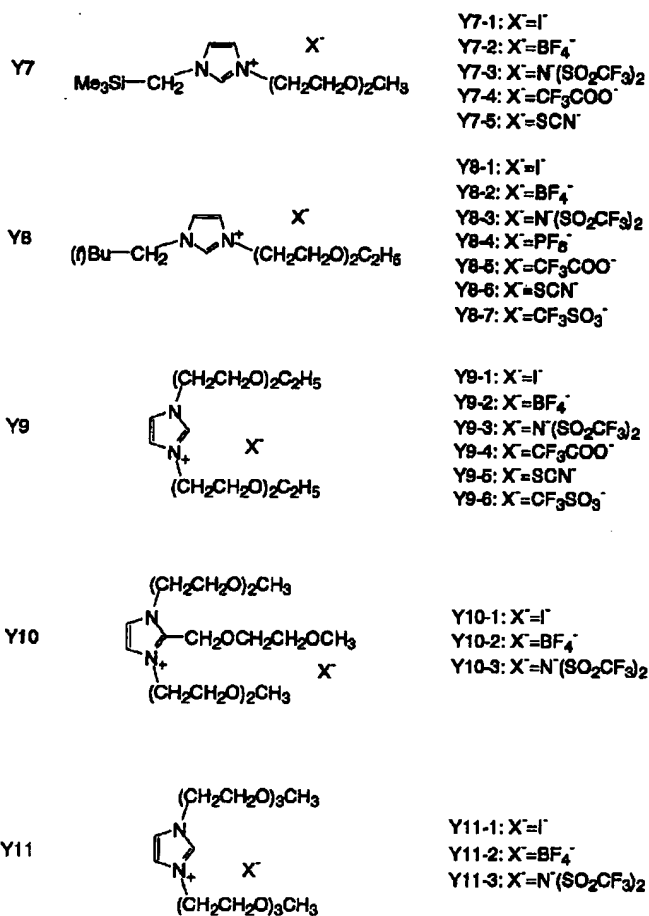
【0037】

【化8】

Y1		Y1-1: X ⁻ =I ⁻ Y1-2: X ⁻ =BF ₄ ⁻ Y1-3: X ⁻ =N(SO ₂ CF ₃) ₂ Y1-4: X ⁻ =PF ₆ ⁻
Y2		Y2-1: X ⁻ =I ⁻ Y2-2: X ⁻ =BF ₄ ⁻ Y2-3: X ⁻ =N(SO ₂ CF ₃) ₂ Y2-4: X ⁻ =CF ₃ COO ⁻ Y2-5: X ⁻ =SCN ⁻ Y2-6: X ⁻ =CF ₃ SO ₃ ⁻
Y3		Y3-1: X ⁻ =I ⁻ Y3-2: X ⁻ =BF ₄ ⁻ Y3-3: X ⁻ =N(SO ₂ CF ₃) ₂
Y4		Y4-1: X ⁻ =I ⁻ Y4-2: X ⁻ =BF ₄ ⁻ Y4-3: X ⁻ =N(SO ₂ CF ₃) ₂
Y5		Y5-1: X ⁻ =I ⁻ Y5-2: X ⁻ =BF ₄ ⁻ Y5-3: X ⁻ =N(SO ₂ CF ₃) ₂
Y6		Y6-1: X ⁻ =I ⁻ Y6-2: X ⁻ =BF ₄ ⁻ Y6-3: X ⁻ =N(SO ₂ CF ₃) ₂ Y6-2: X ⁻ =Br ⁻ Y6-5: X ⁻ =CF ₃ COO ⁻ Y6-6: X ⁻ =SCN ⁻ Y6-7: X ⁻ =CF ₃ SO ₃ ⁻

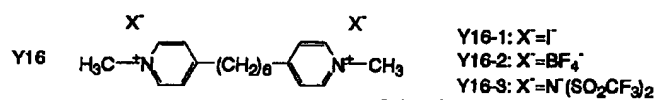
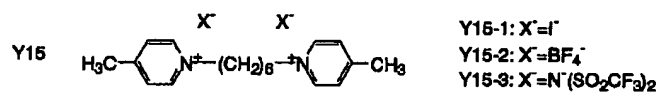
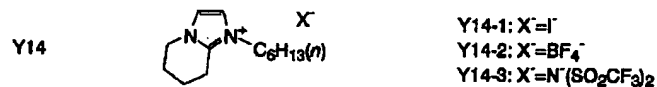
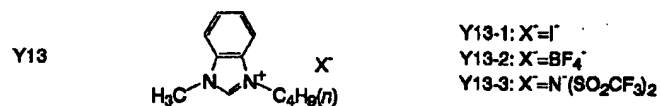
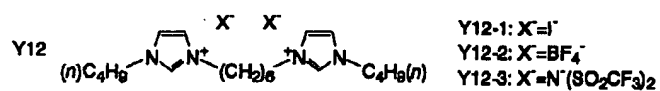
【0038】

【化9】



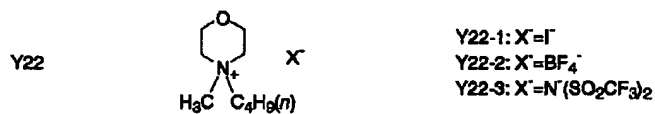
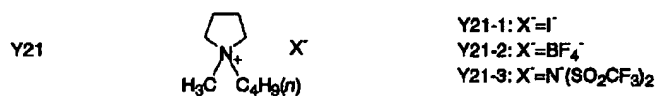
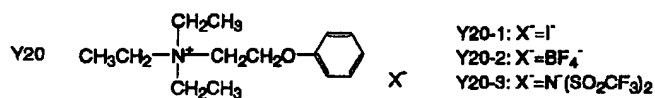
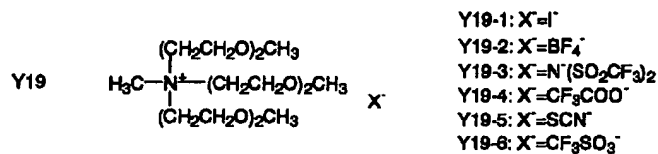
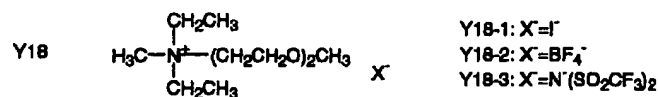
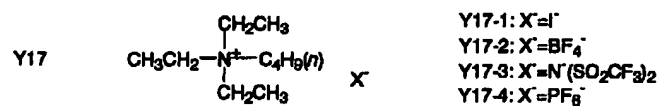
【0039】

【化10】



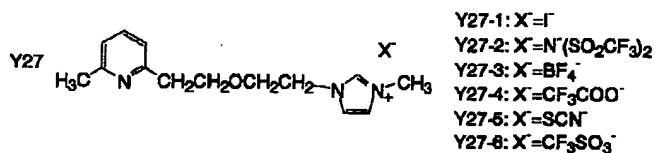
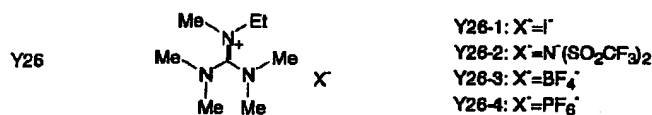
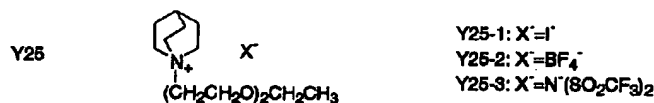
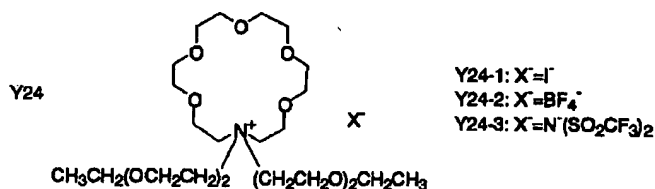
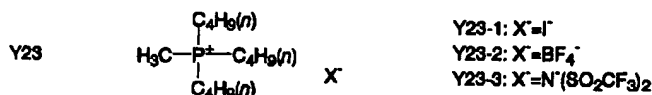
【0040】

【化11】



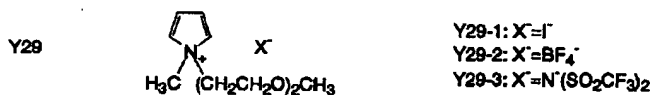
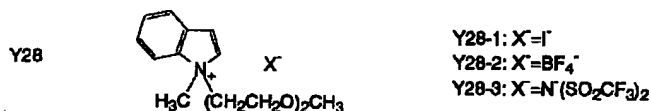
【0041】

【化12】



【0042】

【化13】



【0043】溶融塩は単独で使用しても2種以上混合して使用してもよい。また、LiI等の他のヨウ素塩やCF₃COOLi、CF₃COONa、LiSCN、NaSCN等のアルカリ金属塩を併用することもできる。アルカリ金属塩の添加量は、組成物全体に対して0.02～2質量%であるのが好ましく、0.1～1質量%がさらに好ましい。

【0044】溶融塩電解質は常温で溶融状態であるのが好ましく、これを含む組成物には溶媒を用いない方が好ましい。後述する溶媒を添加しても構わないが、溶融塩の含有量は組成物全体に対して50質量%以上であるのが好ましく、90質量%以上であるのが特に好ましい。また、組成物が含む塩のうち50質量%以上がヨウ素塩であることが好ましい。

【0045】溶融塩電解質組成物にはヨウ素を添加するのが好ましく、この場合、ヨウ素の含有量は、組成物全体に対して0.1～20質量%であるのが好ましく、0.5～5質量%であるのがより好ましい。

【0046】(B)電解液

電解液は電解質、溶媒及び添加物から構成されることが好ましい。電解液には、電解質としてI₂とヨウ化物(LiI、NaI、KI、CsI、CaI₂等の金属ヨウ化物、テトラアルキルアンモニウムヨードライド、ピリジニウムヨードライド、イミダゾリウムヨードライド等の4級アンモニウム化合物ヨウ素塩等)の組み合わせ、Br₂と臭化物(LiBr、NaBr、KBr、CsBr、CaBr₂等の金属臭化物、テトラアルキルアンモニウムブロマイド、ピリジニウムブロマイド等

の4級アンモニウム化合物臭素塩等)の組み合わせのほか、フェロシアン酸塩-フェリシアン酸塩やフェロセン-フェリシニウムイオン等の金属錯体、ポリ硫化ナトリウム、アルキルチオール-アルキルジスルフィド等のイオウ化合物、ピオロゲン色素、ヒドロキノン-キノン等を用いることができる。この中でも I_2 と LiI 又はビリジニウムヨウダイド、イミダゾリウムヨウダイド等の4級アンモニウム化合物ヨウ素塩を組み合わせた電解質が好ましい。上述した電解質は混合して用いてもよい。

【0047】電解液中の電解質濃度は好ましくは0.1~1.0Mであり、より好ましくは0.2~4Mである。また、電解液にヨウ素を添加する場合の好ましいヨウ素の添加濃度は0.01~0.5Mである。

【0048】電解液に使用する溶媒は、粘度が低くイオン移動度を向上したり、若しくは誘電率が高く有効キャリアー濃度を向上したりして、優れたイオン伝導性を発現できる化合物であることが望ましい。このような溶媒としては、エチレンカーボネート、プロピレンカーボネート等のカーボネート化合物、3-メチル-2-オキサゾリジノン等の複素環化合物、ジオキサン、ジエチルエーテル等のエーテル化合物、エチレングリコールジアルキルエーテル、プロピレングリコールジアルキルエーテル、ポリエチレングリコールジアルキルエーテル、ポリプロピレングリコールジアルキルエーテル等の鎖状エーテル類、メタノール、エタノール、エチレングリコールモノアルキルエーテル、プロピレングリコールモノアルキルエーテル、ポリエチレングリコールモノアルキルエーテル、ポリプロピレングリコールモノアルキルエーテル等のアルコール類、エチレングリコール、プロピレングリコール、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、グリセリン等の多価アルコール類、アセトニトリル、グルタロジニトリル、メトキシアセトニトリル、プロピオニトリル、ベンゾニトリル等のニトリル化合物、ジメチルスルホキシド、スルフォラン等の非プロトン極性物質、水等が挙げられ、これらを混合して用いることもできる。

【0049】また、J. Am. Ceram. Soc., 80 (12) 3157-3171 (1997)に記載されているようなtert-ブチルピリジンや、2-ピコリン、2,6-ルチジン等の塩基性化合物を前述の溶融塩電解質組成物や電解液に添加することが好ましい。塩基性化合物を添加する場合の好ましい濃度範囲は0.05~2Mである。

【0050】(C)ゲル電解質組成物

本発明では、ポリマー添加、オイルゲル化剤添加、多官能モノマー類を含む重合、ポリマーの架橋反応等の手法により、前述の溶融塩電解質組成物や電解液をゲル化(固体化)させて使用することもできる。ポリマー添加によりゲル化させる場合は、“Polymer Electrolyte Reviews-1及び2”(J. R. MacCallumとC. A. Vincentの共編、ELSEVIER APPLIED SCIENCE)に記載された化合物

を使用することができるが、特にポリアクリロニトリル及びポリフッ化ビニリデンが好ましく使用できる。オイルゲル化剤添加によりゲル化させる場合は工業科学雑誌(J. Chem. Soc. Japan, Ind. Chem. Sec.), 46, 779 (1943)、J. Am. Chem. Soc., 111, 5542 (1989)、J. Chem. Soc., Chem. Commun., 1993, 390、Angew. Chem. Int. Ed. Engl., 35, 1949 (1996)、Chem. Lett., 1996, 885、及びJ. Chem. Soc., Chem. Commun., 1997, 545に記載されている化合物を使用することができるが、好ましい化合物は分子構造中にアミド構造を有する化合物である。電解液をゲル化した例は特開平11-185863に、溶融塩電解質をゲル化した例は特開2000-58140にも記載されており、これらも本発明に適用できる。

【0051】また、ポリマーの架橋反応によりゲル化させる場合、架橋可能な反応性基を含有するポリマー及び架橋剤を併用することが望ましい。この場合、好ましい架橋可能な反応性基は、アミノ基、含窒素複素環(ビリジン環、イミダゾール環、チアゾール環、オキサゾール環、トリアゾール環、モルホリン環、ピペリジン環、ピペラジン環等)であり、好ましい架橋剤は、窒素原子に対して求電子反応可能な2官能以上の試薬(ハロゲン化アルキル類、ハロゲン化アラルキル類、スルホン酸エステル類、酸無水物、酸クロライド類、イソシアネート化合物、 α 、 β -不飽和スルホニル化合物、 α 、 β -不飽和カルボニル化合物、 α 、 β -不飽和ニトリル化合物等)であり、特開2000-17076及び同2000-86724に記載されている架橋技術も適用できる。

【0052】(D)正孔輸送材料

本発明では、溶融塩等のイオン伝導性電解質のかわりに、有機又は無機或いはこの両者を組み合わせた固体の正孔輸送材料を使用することができる。

【0053】(a)有機正孔輸送材料

本発明に適用可能な有機正孔輸送材料としては、J. Hag en, et al., Synthetic Metal, 89, 215-220 (1997)、Nature, Vol.395, 8 Oct., p583-585 (1998)及びW097/10617、特開昭59-194393号、特開平5-234681号、米国特許第4,923,774号、特開平4-308688号、米国特許第4,764,625号、特開平3-269084号、特開平4-129271号、特開平4-175395号、特開平4-264189号、特開平4-290851号、特開平4-364153号、特開平5-25473号、特開平5-239455号、特開平5-320634号、特開平6-1972号、特開平7-138562号、特開平7-252474号、特開平11-144773号等々に示される芳香族アミン類や、特開平11-149821号、特開平11-148067号、特開平11-176489号等に記載のトリフェニレン誘導体類を好ましく用いることができる。また、Adv. Mater., 9, No.7, p557 (1997)、Angew. Chem. Int. Ed. Engl., 34, No.3, p303-307 (1995)、JACS, Vol.120, No.4, p664-672 (1998)等に記載されているオリゴチオフェン化合物、K. Murakoshi, et al., Chem. Lett. p471 (1997)に記載のポリピロール、“Handbook of Organic

Conductive Molecules and Polymers, Vol. 1, 2, 3, 4" (NALWA著、WILEY出版)に記載されているポリアセチレン及びその誘導体、ポリ(p-フェニレン)及びその誘導体、ポリ(p-フェニレンビニレン)及びその誘導体、ポリチエニレンビニレン及びその誘導体、ポリチオフェン及びその誘導体、ポリアニリン及びその誘導体、ポリトリジン及びその誘導体等の導電性高分子を好ましく使用することができる。

【0054】正孔輸送材料にはNature, Vol. 395, 8 Oct., p583-585 (1998)に記載されているようにドーパントレベルをコントロールするためにトリス(4-ブロモフェニル)アミニウムヘキサクロロアンチモネートのようなカチオンラジカルを含有する化合物を添加したり、酸化物半導体表面のポテンシャル制御(空間電荷層の補償)を行うために $\text{Li}[(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{N}]$ のような塩を添加しても構わない。

【0055】(b)無機正孔輸送材料

無機正孔輸送材料としては、p型無機化合物半導体を用いることができる。この目的のp型無機化合物半導体は、バンドギャップが2eV以上であることが好ましく、2.5eV以上であることがより好ましい。また、p型無機化合物半導体のイオン化ポテンシャルは色素の正孔を還元できる条件から、色素吸着電極のイオン化ポテンシャルより小さいことが必要である。使用する色素によってp型無機化合物半導体のイオン化ポテンシャルの好ましい範囲は異なってくるが、一般に4.5eV以上5.5eV以下であることが好ましく、さらに4.7eV以上5.3eV以下であることが好ましい。好ましいp型無機化合物半導体は1価の銅を含む化合物半導体であり、1価の銅を含む化合物半導体の例としては CuI 、 CuSCN 、 CuInSe_2 、 $\text{Cu}(\text{In}, \text{Ga})\text{S}_2$ 、 CuGaSe_2 、 Cu_2O 、 CuS 、 CuGaS_2 、 CuInS_2 、 CuAlSe_2 等が挙げられる。この中でも CuI 及び CuSCN が好ましく、 CuI が最も好ましい。このほかのp型無機化合物半導体としては、 GaP 、 NiO 、 CoO 、 FeO 、 Bi_2O_3 、 MoO_2 、 Cr_2O_3 等を用いることができる。

【0056】(2)光電変換素子

本発明の光電変換素子は、導電性支持体、少なくとも一種の色素が吸着した半導体微粒子の層(以下、感光層と称する)、電荷輸送層及び対極を有する。電荷輸送層は上述した本発明の電荷輸送材料からなる。上記一般式(I)で表される化合物を用いることにより、光電変換素子の変換効率が改善できる。

【0057】本発明の光電変換素子は、好ましくは図1に示すように、導電層10、下塗り層60、感光層20、電荷輸送層30、対極導電層40の順に積層してなり、感光層20を色素22によって増感した半導体微粒子21と当該半導体微粒子21の間の空隙に浸透した電荷輸送材料23とから構成する。電荷輸送材料23は電荷輸送層30に用いる本発明の材料と同じものである。また光電変換素子に強度を付与するため、導電層10及び/又は対極導電層40の下地と

して基板50を設けてもよい。本発明では、導電層10及び任意で設ける基板50からなる層を「導電性支持体」、対極導電層40及び任意で設ける基板50からなる層を「対極」と呼ぶ。なお、図1中の導電層10、対極導電層40、基板50は、それぞれ透明導電層10a、透明対極導電層40a、透明基板50aであってもよい。この光電変換素子を外部負荷に接続して電氣的仕事をさせる目的(発電)で作られたものが光電池であり、光学的情報のセンシングを目的に作られたものが光センサーである。光電池のうち、電荷輸送材料23が主としてイオン輸送材料からなる場合を特に光電気化学電池と呼び、また、太陽光による発電を主目的とする場合を太陽電池と呼ぶ。

【0058】図1に示す本発明の光電変換素子において、半導体微粒子がn型である場合、色素22により増感された半導体微粒子21を含む感光層20に入射した光は色素22等を励起し、励起された色素22等中の高エネルギーの電子が半導体微粒子21の伝導帯に渡され、さらに拡散により導電層10に到達する。このとき色素22等の分子は酸化体となっている。光電池においては、導電層10中の電子が外部回路で仕事をしながら対極導電層40及び電荷輸送層30を経て色素22等の酸化体に戻り、色素22が再生する。感光層20は負極(光アノード)として働き、対極導電層40は正極として働く。それぞれの層の境界(例えば導電層10と感光層20との境界、感光層20と電荷輸送層30との境界、電荷輸送層30と対極導電層40との境界等)では、各層の構成成分同士が相互に拡散混合していてもよい。以下各層について詳細に説明する。

【0059】(A)導電性支持体

導電性支持体は、(1)導電層の単層、又は(2)導電層及び基板の2層からなる。(1)の場合は、導電層として強度や密封性が十分に保たれるような材料、例えば、金属材料(白金、金、銀、銅、亜鉛、チタン、アルミニウム、これらを含む合金等)を用いることができる。(2)の場合、感光層側に導電剤を含む導電層を有する基板を使用することができる。好ましい導電剤としては金属(白金、金、銀、銅、亜鉛、チタン、アルミニウム、インジウム、これらを含む合金等)、炭素、及び導電性金属酸化物(インジウムスズ複合酸化物、酸化スズにフッ素又はアンチモンをドーパしたものと等)が挙げられる。導電層の厚さは0.02~10 μm 程度が好ましい。

【0060】導電性支持体は表面抵抗が低い程よい。好ましい表面抵抗の範囲は50 Ω/\square 以下であり、さらに好ましくは20 Ω/\square 以下である。

【0061】導電性支持体側から光を照射する場合には、導電性支持体は実質的に透明であるのが好ましい。実質的に透明であるとは、可視~近赤外領域(400~1200nm)の光の一部又は全域において透過率が10%以上であることを意味し、50%以上であるのが好ましく、80%以上がより好ましい。特に、感光層が感度を有する波長域の透過率が高いことが好ましい。

【0062】透明導電性支持体としては、ガラス又はプラスチック等の透明基板の表面に導電性金属酸化物からなる透明導電層を塗布又は蒸着等により形成したものが好ましい。透明導電層として好ましいものは、フッ素若しくはアンチモンをドーピングした二酸化スズ或いはインジウムスズ酸化物 (ITO) である。透明基板にはコスト及び強度の点で有利なソーダガラス、アルカリ溶出の影響のない無アルカリガラス等のガラス基板のほか、透明ポリマーフィルムを用いることができる。透明ポリマーフィルムの材料としては、トリアセチルセルロース (TAC)、ポリエチレンテレフタレート (PET)、ポリエチレンナフタレート (PEN)、シンジオタクチックポリスチレン (SPS)、ポリフェニレンスルフィド (PPS)、ポリカーボネート (PC)、ポリアリレート (PAR)、ポリスルホン (PSF)、ポリエステルスルホン (PE S)、ポリイミド (PI)、ポリエーテルイミド (PEI)、環状ポリオレフィン、ブロム化フェノキシ樹脂等がある。十分な透明性を確保するために、導電性金属酸化物の塗布量はガラス又はプラスチックの支持体 1m^2 当たり $0.01\sim 100\text{g}$ とするのが好ましい。

【0063】透明導電性支持体の抵抗を下げる目的で金属リードを用いるのが好ましい。金属リードの材質は白金、金、ニッケル、チタン、アルミニウム、銅、銀等の金属が好ましい。金属リードは透明基板に蒸着、スパッタリング等で設置し、その上に導電性の酸化スズ、ITO 膜等からなる透明導電層を設けるのが好ましい。金属リード設置による入射光量の低下は、好ましくは 10% 以内、より好ましくは $1\sim 5\%$ とする。

【0064】(B) 感光層

感光層において、半導体は感光体として作用し、光を吸収して電荷分離を行い電子と正孔を生ずる。色素増感した半導体では、光吸収及びこれによる電子及び正孔の発生は主として色素において起こり、半導体微粒子はこの電子 (又は正孔) を受け取り、伝達する役割を担う。本発明で用いる半導体は光励起下で伝導体電子がキャリアーとなり、アノード電流を与える n 型半導体であることが好ましい。

【0065】(1) 半導体

半導体としては、シリコン、ゲルマニウムのような単体半導体、III-V 族系化合物半導体、金属のカルコゲナイド (酸化物、硫化物、セレン化物、それらの複合物等)、ペロブスカイト構造を有する化合物 (チタン酸ストロンチウム、チタン酸カルシウム、チタン酸ナトリウム、チタン酸バリウム、ニオブ酸カリウム等) 等を使用することができる。

【0066】好ましい金属のカルコゲナイドとして、チタン、スズ、亜鉛、鉄、タングステン、ジルコニウム、ハフニウム、ストロンチウム、インジウム、セリウム、イットリウム、ランタン、バナジウム、ニオブ又はタンタルの酸化物、カドミウム、亜鉛、鉛、銀、アンチモン

又はビスマスの硫化物、カドミウム又は鉛のセレン化物、カドミウムのテルル化物等が挙げられる。他の化合物半導体としては亜鉛、ガリウム、インジウム、カドミウム等のリン化物、ガリウム-ヒ素又は銅-インジウムのセレン化物、銅-インジウムの硫化物等が挙げられる。さらには、 $M_xO_yS_z$ 又は $M_{1x}M_{2y}O_z$ (M 、 M_1 及び M_2 はそれぞれ金属元素、 O は酸素、 x 、 y 、 z は価数が中性になる組み合わせの数) のような複合物も好ましく用いることができる。

【0067】本発明に用いる半導体の好ましい具体例は、 Si 、 TiO_2 、 SnO_2 、 Fe_2O_3 、 WO_3 、 ZnO 、 Nb_2O_5 、 CdS 、 ZnS 、 PbS 、 Bi_2S_3 、 CdSe 、 CdTe 、 SrTiO_3 、 GaP 、 InP 、 GaAs 、 CuInS_2 、 CuInSe_2 等であり、より好ましくは TiO_2 、 ZnO 、 SnO_2 、 Fe_2O_3 、 WO_3 、 Nb_2O_5 、 CdS 、 PbS 、 CdSe 、 SrTiO_3 、 InP 、 GaAs 、 CuInS_2 又は CuInSe_2 であり、特に好ましくは TiO_2 又は Nb_2O_5 であり、最も好ましくは TiO_2 である。 TiO_2 の中でもアナターゼ型結晶を 70% 以上含む TiO_2 が好ましく、 100% アナターゼ型結晶の TiO_2 が特に好ましい。また、これらの半導体中の電子伝導性を上げる目的で金属をドーピングすることも有効である。ドーピングする金属としては 2 又は 3 価の金属が好ましい。半導体から電荷輸送層へ逆電流が流れるのを防止する目的で、半導体に 1 価の金属をドーピングすることも有効である。

【0068】本発明に用いる半導体は単結晶でも多結晶でもよいが、製造コスト、原材料確保、エネルギーペイバックタイム等の観点からは多結晶が好ましく、半導体微粒子からなる多孔質膜が特に好ましい。また、一部アモルファス部分を含んでいてもよい。

【0069】半導体微粒子の粒径は一般に $\text{nm}\sim\mu\text{m}$ のオーダーであるが、投影面積を円に換算したときの直径から求めた一次粒子の平均粒径は $5\sim 200\text{nm}$ であるのが好ましく、 $8\sim 100\text{nm}$ がより好ましい。また分散液中の半導体微粒子 (二次粒子) の平均粒径は $0.01\sim 30\mu\text{m}$ が好ましい。粒径分布の異なる 2 種類以上の微粒子を混合してもよく、この場合小さい粒子の平均サイズは 25nm 以下であるのが好ましく、より好ましくは 10nm 以下である。入射光を散乱させて光捕獲率を向上させる目的で、粒径の大きな、例えば $100\sim 300\text{nm}$ 程度の半導体粒子を混合することも好ましい。

【0070】種類の異なる 2 種類以上の半導体微粒子を混合して用いてもよい。 2 種類以上の半導体微粒子を混合して使用する場合、一方は TiO_2 、 ZnO 、 Nb_2O_5 又は SrTiO_3 であることが好ましい。また他方は SnO_2 、 Fe_2O_3 又は WO_3 であることが好ましい。さらに好ましい組み合わせとしては、 ZnO と SnO_2 、 ZnO と WO_3 又は ZnO 、 SnO_2 と WO_3 等の組み合わせを挙げることができる。 2 種類以上の半導体微粒子を混合して用いる場合、それぞれの粒径が異なってもよい。特に上記 TiO_2 、 ZnO 、 Nb_2O_5 又は SrTiO_3 の粒径が大きく、 SnO_2 、 Fe_2O_3 又は WO_3 が小さい組み合わせが好ましい。好ましくは大きい粒径の粒子を 100nm 以上、小さ

い粒径の粒子を15nm以下とする。

【0071】半導体微粒子の作製法としては、作花済夫の「ゾルーゲル法の科学」アグネ承風社(1998年)、技術情報協会の「ゾルーゲル法による薄膜コーティング技術」(1995年)等に記載のゾルーゲル法や、杉本忠夫の「新合成法ゾルーゲル法による単分散粒子の合成とサイズ形態制御」、まてりあ、第35巻、第9号、1012~1018頁(1996年)等に記載のゾルーゲル法が好ましい。またDegussa社が開発した塩化物を酸水素塩中で高温加水分解により酸化物を作製する方法も好ましく使用できる。

【0072】半導体微粒子が酸化チタンの場合、上記ゾルーゲル法、ゾルーゲル法、塩化物の酸水素塩中での高温加水分解法はいずれも好ましいが、さらに清野学の「酸化チタン 物性と応用技術」技報堂出版(1997年)に記載の硫酸法又は塩素法を用いることもできる。さらにゾルーゲル法として、Barbeらのジャーナル・オブ・アメリカン・セラミック・ソサエティー、第80巻、第12号、3157~3171頁(1997年)に記載の方法や、Burnsideらのケミストリー・オブ・マテリアルズ、第10巻、第9号、2419~2425頁に記載の方法も好ましい。

【0073】(2)半導体微粒子層

半導体微粒子を導電性支持体上に塗布するには、半導体微粒子の分散液又はコロイド溶液を導電性支持体上に塗布する方法の他に、前述のゾルーゲル法等を使用することもできる。光電変換素子の量産化、半導体微粒子液の物性、導電性支持体の融通性等を考慮した場合、湿式の製膜方法が比較的有利である。湿式の製膜方法としては、塗布法、印刷法、電解析出法及び電着法が代表的である。また、金属を酸化する方法、金属溶液から配位子交換等で液相にて析出させる方法(LPD法)、スパッタ等で蒸着する方法、CVD法、或いは加温した基板上に熱分解する金属酸化物プレカーサーを吹き付けて金属酸化物を形成するSPD法を利用することもできる。

【0074】半導体微粒子の分散液を作製する方法としては、前述のゾルーゲル法の他に、乳鉢ですり潰す方法、ミルを使って粉碎しながら分散する方法、半導体を合成する際に溶媒中で微粒子として析出させそのまま使用する方法等が挙げられる。

【0075】分散媒としては、水及び各種の有機溶媒(例えばメタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、シトロネロール、ターピネオール、ジクロロメタン、アセトン、アセトニトリル、酢酸エチル等)が使用できる。分散の際、必要に応じてポリエチレングリコール、ヒドロキシエチルセルロース、カルボキシメチルセルロースのようなポリマー、界面活性剤、酸、キレート剤等を分散助剤として用いてもよい。ポリエチレングリコールの分子量を変えることで、分散液の粘度が調節可能となり、さらに剥がれにくい半導体層を形成したり、半導体層の空隙率をコントロールできるので、ポリエチレングリコールを添加することは好ましい。

【0076】塗布方法としては、アプリケーション系としてローラ法、ディップ法等、メータリング系としてエアナイフ法、ブレード法等、またアプリケーションとメータリングを同一部分にできるものとして特公昭58-4589号に開示されているワイヤーバー法、米国特許2681294号、同2761419号、同2761791号等に記載のスライドホッパー法、エクストルージョン法、カーテン法等が好ましい。また汎用機としてスピン法やスプレー法も好ましい。湿式印刷方法としては、凸版、オフセット及びグラビアの三大印刷法をはじめ、凹版、ゴム版、スクリーン印刷等が好ましい。これらの中から、液粘度やウェット厚さに応じて製膜方法を選択してよい。

【0077】半導体微粒子の層は単層に限らず、粒径の違った半導体微粒子の分散液を多層塗布したり、種類が異なる半導体微粒子(或いは異なるバインダー、添加剤)を含有する塗布層を多層塗布したりすることもできる。一度の塗布で膜厚が不足の場合にも多層塗布は有効である。

【0078】一般に半導体微粒子層の厚さ(感光層の厚さと同じ)が厚くなるほど、単位投影面積当たりの担持色素量が増えるため光の捕獲率が高くなるが、生成した電子の拡散距離が増すため電荷再結合によるロスも大きくなる。したがって、半導体微粒子層の好ましい厚さは0.1~100 μ mである。光電池に用いる場合、半導体微粒子層の厚さは1~30 μ mが好ましく、2~25 μ mがより好ましい。半導体微粒子の支持体1 m^2 当たりの塗布量は0.5~100gが好ましく、3~50gがより好ましい。

【0079】半導体微粒子を導電性支持体上に塗布した後で半導体微粒子同士を電子的に接触させるとともに、塗膜強度の向上や支持体との密着性を向上させるために、加熱処理するのが好ましい。好ましい加熱温度の範囲は40℃以上700℃以下であり、より好ましくは100℃以上600℃以下である。また加熱時間は10分~10時間程度である。ポリマーフィルムのように融点や軟化点の低い支持体を用いる場合、高温処理は支持体の劣化を招くため好ましくない。またコストの観点からもできる限り低温(例えば50℃~350℃)であるのが好ましい。低温化は5nm以下の小さい半導体微粒子や鉍酸、金属酸化物プレカーサーの存在下での加熱処理等により可能となり、また、紫外線、赤外線、マイクロ波等の照射や電界、超音波を印加することにより行うこともできる。同時に不要な有機物を除去する目的で、上記の照射や印加のほか加熱、減圧、酸素プラズマ処理、純水洗浄、溶剤洗浄、ガス洗浄等を適宜組み合わせて併用することが好ましい。

【0080】加熱処理後、半導体微粒子の表面積を増大させたり、半導体微粒子近傍の純度を高め、色素から半導体微粒子への電子注入効率を高める目的で、例えば四塩化チタン水溶液を用いた化学メッキ処理や三塩化チタン水溶液を用いた電気化学的メッキ処理を行ってもよ

い。また、半導体微粒子から電荷輸送層へ逆電流が流れるのを防止する目的で、粒子表面に色素以外の電子伝導性の低い有機物を吸着させることも有効である。吸着させる有機物としては疎水性基を持つものが好ましい。

【0081】半導体微粒子層は、多くの色素を吸着することができるように大きい表面積を有することが好ましい。半導体微粒子の層を支持体上に塗布した状態での表面積は、投影面積に対して10倍以上であるのが好ましく、さらに100倍以上であるのが好ましい。この上限は特に制限はないが、通常1000倍程度である。

【0082】(3) 色素

感光層に用いる増感色素は、可視域や近赤外域に吸収を有し、半導体を増感しうる化合物なら任意に用いることができるが、金属錯体色素、メチン色素、ポルフィリン系色素又はフタロシアニン系色素が好ましく、金属錯体色素がより好ましい。また、光電変換の波長域をできるだけ広くし、かつ変換効率を上げるため、二種類以上の色素を併用又は混合して使用することができる。この場合、目的とする光源の波長域と強度分布に合わせるように、併用又は混合する色素とその割合を選ぶことができる。

【0083】こうした色素は半導体微粒子の表面に対して吸着能力の有る適当な結合基 (interlocking group) を有しているのが好ましい。好ましい結合基としては、 $-\text{COOH}$ 基、 $-\text{OH}$ 基、 $-\text{SO}_3\text{H}$ 基、 $-\text{P}(\text{O})(\text{OH})_2$ 基及び $-\text{OP}(\text{O})(\text{OH})_2$ 基のような酸性基、並びにオキシム、ジオキシム、ヒドロキシキノリン、サリチレート及び α -ケトエノレートのような π 伝導性を有するキレート化基が挙げられる。中でも $-\text{COOH}$ 基、 $-\text{P}(\text{O})(\text{OH})_2$ 基及び $-\text{OP}(\text{O})(\text{OH})_2$ 基が

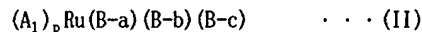
特に好ましい。これらの基はアルカリ金属等と塩を形成していてもよく、また分子内塩を形成していてもよい。またポリメチン色素の場合、メチン鎖がスクアリリウム環やクロコニウム環を形成する場合のように酸性基を含有するなら、この部分を結合基としてもよい。

【0084】以下、感光層に用いる好ましい増感色素を具体的に説明する。

(a) 金属錯体色素

色素が金属錯体色素である場合、金属フタロシアニン色素、金属ポルフィリン色素又はルテニウム錯体色素が好ましく、ルテニウム錯体色素が特に好ましい。ルテニウム錯体色素としては、例えば米国特許4927721号、同4684537号、同5084365号、同5350644号、同5463057号、同5525440号、特開平7-249790号、特表平10-504512号、W098/50393号、特開2000-26487号等に記載のものが挙げられる。

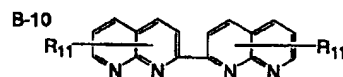
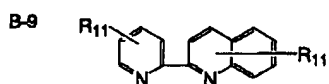
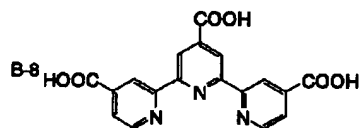
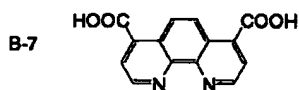
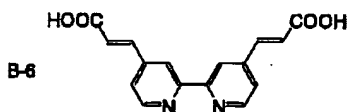
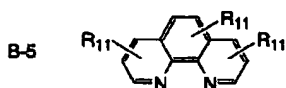
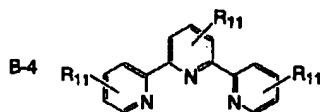
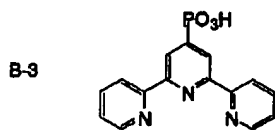
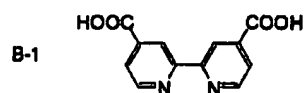
【0085】さらに本発明で用いるルテニウム錯体色素は下記一般式(II)：



により表されるのが好ましい。一般式(II)中、 A_1 は1又は2座の配位子を表し、好ましくは Cl 、 SCN 、 H_2O 、 Br 、 I 、 CN 、 NCO 、 SeCN 、 β -ジケトン誘導体、シュウ酸誘導体及びジチオカルバミン酸誘導体からなる群から選ばれた配位子である。 p は0～3の整数である。 B-a 、 B-b 及び B-c はそれぞれ独立に下記式B-1～B-10のいずれかにより表される有機配位子を表す。

【0086】

【化14】



【0087】式B-1～B-10中、 R_{11} は水素原子又は置換基を表し、該置換基の例としてはハロゲン原子、炭素原子数1～12の置換又は無置換のアルキル基、炭素原子数7～12の置換又は無置換のアラルキル基、炭素原子数6～12の置換又は無置換のアリール基、前述の酸性基（これらの酸性基は塩を形成していてもよい）及びキレート化基が挙げられる。ここで、アルキル基及びアラルキル基のアルキル部分は直鎖状でも分岐状でもよく、またアリ

ール基及びアラルキル基のアリール部分は単環でも多環（縮合環、環集合）でもよい。B-a、B-b及びB-cは同一でも異なってもよく、いずれか1つ又は2つでもよい。

【0088】金属錯体色素の好ましい具体例を以下に示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。

【0089】

【化15】

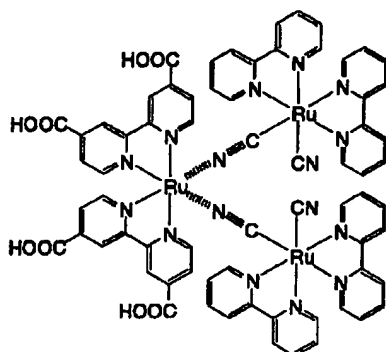
(A₁)_pRu(B-a)(B-b)(B-c) . . . (II)

	A ₁	p	B-a	B-b	B-c	R ₁₁
R-1	SCN	2	B-1	B-1	—	—
R-2	CN	2	B-1	B-1	—	—
R-3	Cl	2	B-1	B-1	—	—
R-4	CN	2	B-7	B-7	—	—
R-5	SCN	2	B-7	B-7	—	—
R-6	SCN	2	B-1	B-2	—	H
R-7	SCN	1	B-1	B-3	—	—
R-8	Cl	1	B-1	B-4	—	H
R-9	I	2	B-1	B-5	—	H
R-10	SCN	3	B-6	—	—	—
R-11	CN	3	B-8	—	—	—
R-12	SCN	1	B-2	B-8	—	H
R-13	—	0	B-1	B-1	B-1	—

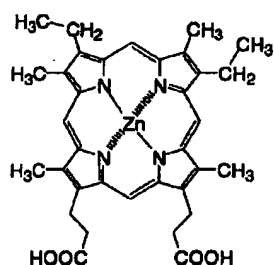
【0090】

【化16】

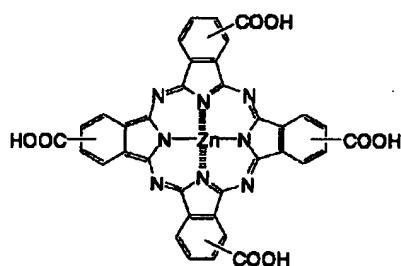
R-14



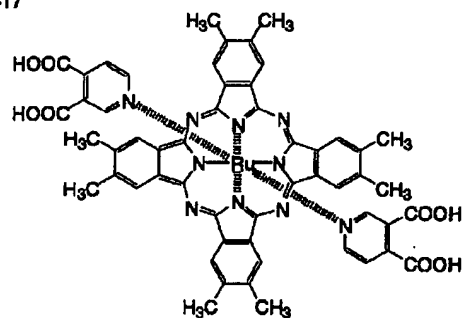
R-15



R-16



R-17



【0091】(b)メチン色素

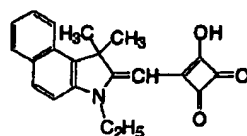
本発明に使用する色素の好ましいメチン色素は、シアニン色素、メロシアニン色素、スクワリリウム色素等のポリメチン色素である。本発明で好ましく用いられるポリメチン色素の例としては、特開平11-35836号、特開平11-67285号、特開平11-86916号、特開平11-97725号、特開平11-158395号、特開平11-163378号、特開平11-214730

号、特開平11-214731号、特開平11-238905号、特開2000-26487号、欧州特許892411号、同911841号及び同991092号の各明細書に記載の色素が挙げられる。好ましいメチン色素の具体例を下に示す。

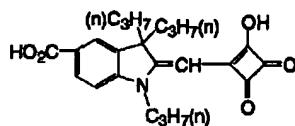
【0092】

【化17】

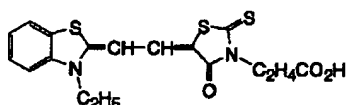
M-1



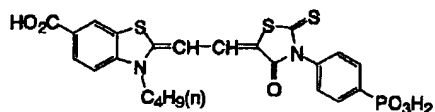
M-2



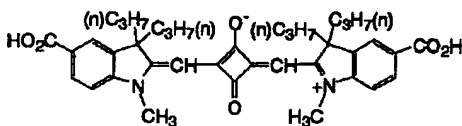
M-3



M-4



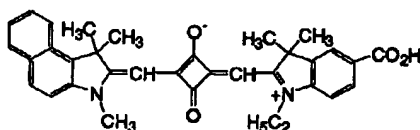
M-5



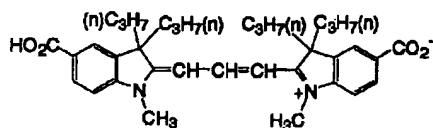
【0093】

【化18】

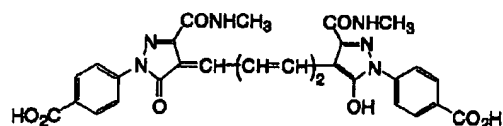
M-6



M-7



M-8



【0094】(4)半導体微粒子への色素の吸着
半導体微粒子膜への色素の吸着は、色素の溶液中によく乾燥した半導体微粒子層を有する導電性支持体を浸漬するか、色素の溶液を半導体微粒子層に塗布する方法を用いることができる。前者の場合、浸漬法、ディップ法、ローラ法、エアナイフ法等が使用可能である。浸漬法

の場合、色素の吸着は室温で行ってもよいし、特開平7-249790号に記載されているように加熱還流して行ってもよい。また後者の塗布方法としては、ワイヤーバー法、スライドホッパー法、エクストルージョン法、カーテン法、スピン法、スプレー法等がある。また、インクジェット法等によって色素を画像状に塗布し、この画像その

ものを光電変換素子とすることもできる。また、同時処理の場合、処理化合物(I)と色素を含む処理液を同様な方法で吸着させることができる。

【0095】未吸着の色素は、吸着後速やかに洗浄により除去するのが好ましい。湿式洗浄槽を使い、アセトニトリル等の極性溶剤、アルコール系溶剤のような有機溶媒で洗浄を行うのが好ましい。

【0096】色素の全吸着量は、多孔質半導体電極基板の単位面積(1m²)当たり0.01~100mmolとするのが好ましい。また色素の半導体微粒子に対する吸着量は、半導体微粒子1g当たり0.01~1mmolの範囲であるのが好ましい。このような色素の吸着量とすることにより半導体における増感効果が十分に得られる。これに対し、色素が少なすぎると増感効果が不十分となり、また色素が多すぎると半導体に付着していない色素が浮遊し、増感効果を低減させる原因となる。色素の吸着量を増大させるためには、吸着前に加熱処理を行うのが好ましい。加熱処理後、半導体微粒子表面に水が吸着するのを避けるため、常温に戻さずに、半導体電極基板の温度が60~150℃の間で素早く色素の吸着操作を行うのが好ましい。

【0097】(5)半導体微粒子の処理

本発明の光電変換素子においては、感光層に用いる半導体微粒子を上記一般式(I)により表される化合物で処理するのが、変換効率向上の観点から好ましい。本発明という「処理」とは、電荷輸送層を設置する前に、半導体微粒子と一般式(I)により表される化合物をある時間接触させる操作を意味し、接触後に半導体微粒子に一般式(I)により表される化合物が吸着していても、吸着してなくても構わない。また「ある時間接触させる」とは、後に詳細を示すような処理方法により0.1秒以上、好ましくは1秒以上72時間以内、より好ましくは10秒以上24時間以内の間、一般式(I)により表される化合物の少なくとも1つの分子と半導体微粒子上の原子とを少なくとも1度衝突させることを意味する。

【0098】以下、半導体微粒子の処理に用いる一般式(I)により表される化合物を「処理化合物(I)」と称する。処理化合物(I)は、上記電荷輸送材料に用いる一般式(I)により表される化合物(即ち化合物(I))と同義であり、処理化合物(I)の具体例としては、上記化合物(I)の具体例と同様のものが挙げられる。処理化合物(I)と化合物(I)は同じであっても異なってもよい。

【0099】処理化合物(I)の好ましい態様においては、Xが酸素原子を表し、R¹及びR²がそれぞれ独立に水素原子、炭素数1~20の置換又は無置換のアルキル基、炭素数6~20の置換又は無置換のフェニル基、含窒素ヘテロ環基、-N(R⁵)(R⁶)、-C(=O)R⁷或いは-SO₂R⁸を表し、Yが水素原子、炭素数1~16の置換又は無置換のアルキル基、炭素数6~16の置換又は無置換のフェニル基、含窒素ヘテロ環基或いは-N(R⁵)(R⁶)を表す。ここで、R⁵及びR⁶はそれぞれ独立に該好ましい態様におけるR¹及びR²

と同様のものを表し、R⁷及びR⁸はそれぞれ独立に該好ましい態様におけるYと同様のものを表す。

【0100】処理化合物(I)のより好ましい態様においては、Xが酸素原子を表し、R¹及びR²がそれぞれ独立に水素原子、炭素数1~18の置換又は無置換のアルキル基、炭素数6~18の置換又は無置換のフェニル基、或いは含窒素ヘテロ6員環を表し、Yが水素原子、炭素数1~12の置換又は無置換のアルキル基、含窒素ヘテロ6員環或いは-N(R⁵)(R⁶)を表す。ここで、R⁵及びR⁶はそれぞれ独立に該より好ましい態様におけるR¹及びR²と同様のものを表す。

【0101】処理化合物(I)の特に好ましい態様においては、Xが酸素原子を表し、R¹及びR²がそれぞれ独立に水素原子、炭素数1~16の置換又は無置換のアルキル基、或いは炭素数6~16の置換又は無置換のフェニル基を表し、Yが-N(R⁵)(R⁶)を表す。このとき、R⁵及びR⁶はそれぞれ独立に該特に好ましい態様におけるR¹及びR²と同様のものを表す。

【0102】処理化合物(I)の最も好ましい態様においては、Xが酸素原子を表し、R¹が水素原子を表し、R²が水素原子、炭素数1~16の置換又は無置換のアルキル基或いは炭素数6~16の置換又は無置換のフェニル基を表し、Yが-NH₂を表す。

【0103】処理化合物(I)はX、R¹、R²及び/又はY上に置換基を有していてもよい。該置換基の好ましい例としては、-C(=O)OR'、-P(=O)(OR')₂、-S(=O)₂OR'、-OR'、-B(OR')₂、-Si(R¹¹)(R¹²)(R¹³)等が挙げられる。R'はそれぞれ独立に水素原子又は脂肪族炭化水素基(例えばメチル基、エチル基等)を表し、R¹¹、R¹²及びR¹³はそれぞれ独立にヒドロキシ基、アルキルオキシ基(例えばメトキシ基、エトキシ基、i-プロピル基等)、ハロゲン原子(例えば塩素原子等)又は脂肪族炭化水素基(例えばメチル基、エチル基等)を表し、R¹¹、R¹²及びR¹³のうち少なくとも1つはアルキルオキシ基又はハロゲン原子である。また、より好ましい置換基としては、-C(=O)OR'、-P(=O)(OR')₂及び-Si(R¹¹)(R¹²)(R¹³)が挙げられ、特に好ましくは-Si(R¹¹)(R¹²)(R¹³)である。

【0104】処理を施す半導体微粒子は、光電変換素子の作成の過程における如何なる状態であってもよいが、半導体微粒子膜が形成された後に処理することが好ましい。一方、処理化合物(I)は溶媒に溶解した溶液(以後、処理溶液と記す)、若しくは分散させた分散液(以後、処理分散液と記す)として用いることが好ましいが、化合物自体が液体の場合は無溶媒で使用してもよい。より好ましくは処理溶液を用いた処理であり、その溶媒は有機溶剤であることが好ましい。

【0105】処理溶液に用いる有機溶剤は、処理化合物(I)の溶解性に応じて適宜選択できる。例えば、アルコール類(メタノール、エタノール、n-ブタノール、ベンジルアルコール等)、ニトリル類(アセトニトリル、ブ

ロビオニトリル、3-メトキシプロビオニトリル等)、ニトロメタン、ハロゲン化炭化水素(ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロホルム、クロロベンゼン等)、エーテル類(ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン等)、ジメチルスルホキシド、アミド類(N,N-ジメチルホルムアミド、N,N-ジメチルアセタミド等)、N-メチルピロリドン、1,3-ジメチルイミダゾリジノン、3-メチルオキサゾリジノン、エステル類(酢酸エチル、酢酸ブチル等)、炭酸エステル類(炭酸ジエチル、炭酸エチレン、炭酸プロピレン等)、ケトン類(アセトン、2-ブタノン、シクロヘキサノン等)、炭化水素(ヘキサン、石油エーテル、ベンゼン、トルエン等)、これらの混合溶媒等が使用できる。このうちニトリル類、アルコール類及びアミド類は特に好ましい溶媒である。

【0106】光電変換素子の作成の過程における半導体微粒子膜への色素の吸着工程と、処理化合物(I)による処理工程の順序としては、①色素の吸着の後に処理化合物(I)で処理する方法(以後、後処理法と記す)、②色素の吸着と処理化合物(I)での処理を同時に行う方法(以後、同時処理法と記す)、③処理化合物(I)で処理した後に色素の吸着を行う方法(以後、前処理法と記す)等が挙げられるが、好ましくは①後処理法又は②同時処理法である。更に、これらの処理方法を幾つか組み合わせて連続的に処理してもよく、例えば同時処理した半導体微粒子に後処理を施す2段階処理等が好ましい方法として挙げられる。このように連続的に処理を行う場合、処理化合物(I)は同じであっても異なってもよい。

【0107】処理溶液又は処理分散液(以後、両液をまとめて処理液と記す)を用いて処理する好ましい方法としては、半導体微粒子膜を該処理液に浸漬する方法(以後、浸漬処理法と記す)が挙げられる。また、後処理法及び前処理法の場合は、処理液をスプレー状に一定時間吹き付ける方法(以後、スプレー法と記す)も適用できる。浸漬処理法を行う際、処理液の温度や処理にかかる時間は任意に設定してよいが、20℃～80℃の温度で、30秒～24時間浸漬処理することが好ましい。浸漬処理の後には溶媒により洗浄するのが好ましい。洗浄に用いる溶媒は処理液に用いた溶媒と同一の組成のものか、ニトリル類、アルコール類、アミド類等の極性溶媒が好ましい。

【0108】処理液は処理化合物(I)が少なくとも1種と、適宜これ以外の物質を添加剤として含有してもよい。添加剤を使用する例としては、色素間の凝集などの相互作用を低減するため、界面活性な性質、構造をもった無色の化合物を色素に添加し、半導体微粒子に共吸着させる場合等がある。添加剤の例としては、カルボキシル基を有するステロイド化合物(例えばケノデオキシコール酸、コール酸等)、紫外線吸収剤、界面活性剤等が挙げられる。

【0109】後処理又は前処理を行う際の処理液には塩基が共存していることが好ましく、該塩基の例としては例えばビリジン類(4-メチルビリジン、4-tert-ブチルビリジン、4-メトキシビリジン等)、イミダゾール類(イミダゾール、N-メチルイミダゾール等)、1,8-ジアザビシクロウンデセン、3級アミン類(トリエチルアミン、ジエチルイソプロピルアミン、1,4-ジアザビシクロオクタン等)等が挙げられる。中でもビリジン類がより好ましい。

【0110】処理液中の処理化合物(I)の濃度は、好ましくは $1 \times 10^{-6} \sim 2 \text{ mol/L}$ であり、より好ましくは $1 \times 10^{-5} \sim 5 \times 10^{-1} \text{ mol/L}$ である。

【0111】(C)電荷輸送層

電荷輸送層は色素の酸化体に電子を補充する機能を有する。本発明の光電変換素子が有する電荷輸送層は、上述した本発明の電荷輸送材料を含有する。電荷輸送層は複数の電荷輸送材料を含有していてもよい。

【0112】電荷輸送層の形成方法に関しては2通りの方法が可能である。1つは感光層の上に先に対極を貼り合わせておき、その間隙に液状の電荷輸送層を挟み込む方法である。もう1つは感光層上に直接、電荷輸送層を付与する方法で、対極はその後付与することになる。

【0113】前者の方法の場合、電荷輸送層の挟み込み方法として、浸漬等による毛管現象を利用する常圧プロセス、又は常圧より低い圧力にして間隙の気相を液相に置換する真空プロセスを利用できる。

【0114】後者の方法の場合、湿式の電荷輸送層においては未乾燥のまま対極を付与し、エッジ部の液漏洩防止措置を施すことになる。またゲル電解質の場合には湿式で塗布して重合等の方法により固体化する方法があり、その場合には乾燥、固定化した後に対極を付与することもできる。電解液のほか湿式有機正孔輸送材料やゲル電解質を付与する方法としては、前述の半導体微粒子層や色素の付与と同様の方法を利用できる。

【0115】固体電解質や固体の正孔輸送材料の場合には真空蒸着法やCVD法等のドライ成膜処理で電荷輸送層を形成し、その後対極を付与することもできる。有機正孔輸送材料は真空蒸着法、キャスト法、塗布法、スピンコート法、浸漬法、電解重合法、光電解重合法等の手法により電極内部に導入することができる。無機固体化合物の場合も、キャスト法、塗布法、スピンコート法、浸漬法、電解析出法、無電解メッキ法等の手法により電極内部に導入することができる。

【0116】(D)対極

対極は前記の導電性支持体と同様に、導電性材料からなる対極導電層の単層構造でもよいし、対極導電層と支持基板から構成されていてもよい。対極導電層に用いる導電剤としては、金属(白金、金、銀、銅、アルミニウム、マグネシウム、インジウム等)、炭素、及び導電性金属酸化物(インジウムスズ複合酸化物、フッ素ドー

ブ酸化スズ等)が挙げられる。この中でも白金、金、銀、銅、アルミニウム及びマグネシウムが好ましく使用することができる。対極に用いる支持基板は、好ましくはガラス基板又はプラスチック基板であり、これに上記の導電剤を塗布又は蒸着して用いる。対極導電層の厚さは特に制限されないが、 $3\text{nm}\sim 10\mu\text{m}$ が好ましい。対極導電層の表面抵抗は低い程よい。好ましい表面抵抗の範囲としては $50\Omega/\square$ 以下であり、さらに好ましくは $20\Omega/\square$ 以下である。

【0117】導電性支持体と対極のいずれか一方又は両方から光を照射してよいので、感光層に光が到達するためには、導電性支持体と対極の少なくとも一方が実質的に透明であればよい。発電効率の向上の観点からは、導電性支持体を透明にして光を導電性支持体側から入射させるのが好ましい。この場合、対極は光を反射する性質を有するのが好ましい。このような対極としては、金属又は導電性酸化物を蒸着したガラス又はプラスチック、或いは金属薄膜を使用できる。

【0118】対極は電荷輸送層上に直接導電剤を塗布、メッキ又は蒸着(PVD、CVD)するか、導電層を有する基板の導電層側を貼り付けければよい。また、導電性支持体の場合と同様に、特に対極が透明の場合には対極の抵抗を下げる目的で金属リードを用いるのが好ましい。なお、好ましい金属リードの材質及び設置方法、金属リード設置による入射光量の低下等は導電性支持体の場合と同じである。

【0119】(E)その他の層

対極と導電性支持体の短絡を防止するため、導電性支持体と感光層の間には、緻密な半導体の薄膜層を下塗り層として予め塗設しておくことが好ましい。この下塗り層により短絡を防止する方法は、電荷輸送層に電子輸送材料や正孔輸送材料を用いる場合は特に有効である。下塗り層は好ましくは TiO_2 、 SnO_2 、 Fe_2O_3 、 WO_3 、 ZnO 又は Nb_2O_5 からなり、さらに好ましくは TiO_2 からなる。下塗り層は、例えばElectrochim. Acta, 40, 643-652 (1995)に記載されているスプレーパイロリシス法や、スパッタ法等により塗設することができる。下塗り層の好ましい膜厚は $5\sim 1000\text{nm}$ であり、 $10\sim 500\text{nm}$ がさらに好ましい。

【0120】また、電極として作用する導電性支持体と対極の一方又は両方の外側表面、導電層と基板の間又は基板の中間に、保護層、反射防止層等の機能性層を設けてもよい。これらの機能性層の形成には、その材質に応じて塗布法、蒸着法、貼り付け法等を用いることができる。

【0121】(F)光電変換素子の内部構造の具体例

上述のように、光電変換素子の内部構造は目的に合わせ様々な形態が可能である。大きく2つに分ければ、両面から光の入射が可能な構造と、片面からのみ可能な構造が可能である。図2～図9に本発明に好ましく適用できる光電変換素子の内部構造を例示する。

【0122】図2に示す構造は、透明導電層10aと透明対極導電層40aとの間に、感光層20と電荷輸送層30とを介在させたものであり、両面から光が入射する構造となっている。図3に示す構造は、透明基板50a上に一部金属リード11を設け、その上に透明導電層10aを設け、下塗り層60、感光層20、電荷輸送層30及び対極導電層40をこの順で設け、更に支持基板50を配置したものであり、導電層側から光が入射する構造となっている。図4に示す構造は、支持基板50上に導電層10を有し、下塗り層60を介して感光層20を設け、更に電荷輸送層30と透明対極導電層40aとを設け、一部に金属リード11を設けた透明基板50aを金属リード11側を内側にして配置したものであり、対極側から光が入射する構造である。図5に示す構造は、透明基板50a上に一部金属リード11を設け、更に透明導電層10a(又は40a)を設けたものの1組の間に下塗り層60、感光層20及び電荷輸送層30を介在させたものであり、両面から光が入射する構造である。図6に示す構造は、透明基板50a上に透明導電層10a、下塗り層60、感光層20、電荷輸送層30及び対極導電層40を設け、この上に支持基板50を配置したものであり、導電層側から光が入射する構造である。図7に示す構造は、支持基板50上に導電層10を有し、下塗り層60を介して感光層20を設け、更に電荷輸送層30及び透明対極導電層40aを設け、この上に透明基板50aを配置したものであり、対極側から光が入射する構造である。図8に示す構造は、透明基板50a上に透明導電層10aを有し、下塗り層60を介して感光層20を設け、更に電荷輸送層30及び透明対極導電層40aを設け、この上に透明基板50aを配置したものであり、両面から光が入射する構造となっている。図9に示す構造は、支持基板50上に導電層10を設け、下塗り層60を介して感光層20を設け、更に固体の電荷輸送層30を設け、この上に一部対極導電層40又は金属リード11を有するものであり、対極側から光が入射する構造となっている。

【0123】(3)光電池

本発明の光電池は、上記光電変換素子に外部負荷で仕事をさせるようにしたものである。光電池のうち、電荷輸送材料が主としてイオン輸送材料からなる場合を、特に光電気化学電池と呼び、また、太陽光による発電を主目的とする場合を太陽電池と呼ぶ。

【0124】光電池の側面は、構成物の劣化や内容物の揮散を防止するためにポリマーや接着剤等で密封するのが好ましい。導電性支持体及び対極にリードを介して接続する外部回路自体は公知のものでよい。

【0125】本発明の光電変換素子を太陽電池に適用する場合も、そのセル内部の構造は基本的に上述した光電変換素子の構造と同じである。また、本発明の光電変換素子を用いた色素増感型太陽電池は、従来の太陽電池モジュールと基本的には同様のモジュール構造をとりうる。太陽電池モジュールは、一般的には金属、セラミック等の支持基板の上にセルが構成され、その上を充填樹

脂や保護ガラス等で覆い、支持基板の反対側から光を取り込む構造をとるが、支持基板に強化ガラス等の透明材料を用い、その上にセルを構成してその透明の支持基板側から光を取り込む構造とすることも可能である。具体的には、スーパーストレートタイプ、サブストレートタイプ、ポッティングタイプと呼ばれるモジュール構造、アモルファスシリコン太陽電池等で用いられる基板一体型モジュール構造等が知られており、本発明の色素増感型太陽電池も使用目的や使用場所及び環境により、適宜モジュール構造を選択できる。具体的には、特願平11-8457に記載の構造や態様とすることが好ましい。

【0126】

【実施例】以下、本発明を実施例によって具体的に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

【0127】実施例1

1. 二酸化チタン粒子含有塗布液の作製

オートクレーブ温度を230℃にしたこと以外はバルベラのジャーナル・オブ・アメリカン・セラミック・ソサエティ、第80巻、3157頁記載の方法と同様の方法で、二酸化チタン濃度が11質量%の二酸化チタン分散物を得た。得られた二酸化チタン粒子の平均サイズは約10nmであった。この分散物に二酸化チタンに対して20質量%のポリエチレングリコール（分子量20000、和光純薬製）を添加し、混合して塗布液を得た。

【0128】2. 色素を吸着した二酸化チタン電極の作成

(1) 標準電極の作成

後処理電極	後処理液	後処理液中の一般式(I)で表される化合物	処理液添加物
TA-1	A-1	(1)	なし
TA-2	A-2	(8)	t-ブチルピリジン (0.1 mol/L)

【0131】(3) 同時処理電極の作成

色素の吸着液に、下記表2に示す一般式(I)で表される化合物をそれぞれ加えたこと以外は上記標準電極T-1の作成方法と同様に、同時処理を施した電極TD-1～TD-3を作成した。なお吸着液中の色素の濃度は 3×10^{-4} mol/l、一般式(I)で表される化合物の濃度は0.01 mol/l、溶媒はエタノールとアセトニトリルの1:1（体積比）混合物に統一した。

【0132】

【表2】

同時処理電極	色素吸着液中の一般式(I)で表される化合物
TD-1	(1)
TD-2	(5)
TD-3	(6)

【0133】3. 電荷輸送材料の調製

0.65 mol/lの1-エチル-3-メチルイミダゾリウムアイオダイド(Y6-1)及び0.05 mol/lのヨウ素を含むアセトニトリルの溶液に、下記表3に示す一般式(I)により表される各化合物を0.01 mol/lの濃度になるように添加して溶

フッ素をドーパした酸化スズをコーティングした透明導電性ガラス（日本板硝子製、表面抵抗：約 $10 \Omega/\text{cm}^2$ ）の導電面側に、上記塗布液をドクターブレードで120 μm の厚みで塗布し、25℃で30分間乾燥した後、電気炉（ヤマト科学製マッフル炉FP-32型）を用いて450℃で30分間焼成した。二酸化チタンの塗布量は18 g/ m^2 であり、塗布層の膜厚は12 μm であった。焼成終了後、冷却し、ルテニウム錯体色素シス-(ジチオシアネート)-N,N'-ビス(2,2'-ビピリジル-4,4'-ジカルボキシリクアシッド)ルテニウム(II)錯体(R-1)の吸着液に16時間浸漬した。吸着温度は25℃、吸着液の溶媒はエタノールとアセトニトリルの1:1（体積比）混合物であり、色素の濃度は 3×10^{-4} mol/lとした。色素の染着した二酸化チタン電極をエタノール、アセトニトリルで順次洗浄し、標準電極T-1を作成した。

【0129】(2) 後処理電極の作成

上記(1)のように作成した標準電極T-1を、下記表1に示す一般式(I)の化合物を含有した後処理液A-1又はA-2に40℃で1.5時間浸漬し、アセトニトリルで洗浄後、暗所、窒素気流下で乾燥し、後処理を施した電極TA-1及びTA-2を作成した。なお、処理液中の一般式(I)で表される化合物の濃度は0.01 mol/l、溶媒はアセトニトリルに統一し、また処理液A-2には添加物としてt-ブチルピリジンを添加した。

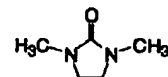
【0130】

【表1】

解し、電荷輸送材料PE-1～PE-5を調液した。また、一般式(I)により表される化合物に替えて下記に示す比較用化合物1を用いて、電荷輸送材料PE-6を調製した。

【化19】

比較用化合物1



【0134】

【表3】

電荷輸送材料	溶融塩	一般式(I)で表される化合物
PE-1	Y6-1	なし
PE-2	Y6-1	(1)
PE-3	Y6-1	(5)
PE-4	Y6-1	(6)
PE-5	Y6-1	(24)
PE-6	Y6-1	なし

【0135】4. 光電変換素子の作成

上述のように得られた色素増感電極T-1（2 cm×2 cm）

を、これと同じ大きさの白金蒸着ガラスと重ね合わせた。次に、両ガラスの隙間に毛細管現象を利用して電荷輸送材料PE-1をしみこませて電極中に導入して、比較用の光電変換素子C-1を得た。また、電極及び電荷輸送材料を下記表4に示すものに替えたこと以外は比較用光電変換素子C-1と同様に、本発明の光電変換素子C-2～C-12を作成した。本実施例により、図10に示す導電性ガラス1（ガラス2上に導電剤層3を設置したもの）、色素を吸着させたTiO₂層4、電解液5、白金層6及びガラス7を順に積層した光電変換素子が作成された。

【0136】5. 光電変換効率の測定

光電変換素子	電極	処理に用いた一般式(I)で表される化合物		電荷輸送材料	電荷輸送材料中の一般式(I)で表される化合物	変換効率(%)
		同時	後			
C-1	T-1	—	—	PE-1	—	5.3
C-2	T-1	—	—	PE-2	(1)	6.2
C-3	T-1	—	—	PE-3	(5)	6.3
C-4	T-1	—	—	PE-4	(6)	6.1
C-5	T-1	—	—	PE-5	(24)	5.5
C-6	T-1	—	—	PE-6	—	5.2
C-7	TA-1	—	(1)	PE-2	(1)	6.7
C-8	TA-1	—	(1)	PE-4	(6)	6.6
C-9	TA-2	—	(5)/TBP	PE-2	(1)	7.0
C-10	TD-1	(1)	—	PE-2	(1)	6.9
C-11	TD-2	(5)	—	PE-2	(1)	7.0
C-12	TD-3	(6)	—	PE-2	(1)	7.0

【0138】表4より明らかなように、一般式(I)で表される化合物を添加した電荷輸送材料を用いることによって変換効率が向上することが、比較用光電変換素子C-1及びC-6と本発明の光電変換素子C-2～C-5の比較からわかる。また、光電変換素子C-2～C-4とC-5の変換効率の比較により、鎖状のウレイド化合物で、かつ分子量が500以下の化合物がより好ましいことがわかる。更に、光電変換素子C-2とC-7及びC-9～C-12の比較、並びにC-4とC-8の比較から、半導体微粒子を本発明の一般式(I)で表される化合物で処理することにより更に変換効率が向上することがわかる。

【0139】実施例2

ルテニウム錯体色素R-1に替えてルテニウム錯体色素R-10、メロシアン色素又はスクワリリウム色素を用いたこと以外は上記実施例1と同様に、光電変換素子を作成した。色素吸着液中の色素の濃度は 1×10^{-4} mol/lとした。得られた各光電変換素子の変換効率を上記実施例1と同様に測定したところ、実施例1と同様の結果が得ら

れた。500Wのキセノンランプ（ウシオ製）の光を分光フィルター（Oriol社製AM1.5）を通すことにより模擬太陽光を発生させた。この光の強度は垂直面において100mW/cm²であった。上記のように得られた各光電変換素子の導電性ガラスの端部に銀ペーストを塗布して負極とし、この負極と白金蒸着ガラス（正極）を電流電圧測定装置（ケースレーSMU238型）に接続した。模擬太陽光を垂直に照射しながら、電流電圧特性を測定し、変換効率を求めた。表4に各光電変換素子の変換効率を示す。

【0137】

【表4】

れた。

【0140】実施例3

上記実施例1で得た電荷輸送材料PE-1～PE-5のそれぞれに、1-エチル-3-メチルイミダゾリウムテトラフルオロボレート（Y6-2）を0.65mol/lの濃度になるように添加し、電荷輸送材料PE-1'～PE-5'を調液した。この電荷輸送材料PE-1'～PE-5'を、上記実施例1のようにして作成した色増感標準電極基板T-1（2cm×2cm）にそれぞれ塗布し、60℃、減圧下で電極基板に染み込ませながら、溶媒のアセトニトリルを留去した。これらに同じ大きさの白金蒸着ガラスを重ね合わせ、溶媒を含まない熔融塩電解質組成物からなる電荷輸送材料を用いた光電変換素子C-1'～C-5'を得た。得られた各光電変換素子の変換効率を上記実施例1と同様に測定したところ、下記表5に示す結果が得られた。

【0141】

【表5】

光電変換素子	電極	電荷輸送材料	電荷輸送材料中の一般式(I)で表される化合物	変換効率(%)
C-1'	T-1	PE-1'	—	4.7
C-2'	T-1	PE-2'	(1)	5.7
C-3'	T-1	PE-3'	(5)	5.8
C-4'	T-1	PE-4'	(6)	5.6
C-5'	T-1	PE-5'	(24)	4.8

【0142】表5より、電荷輸送材料として溶媒を含まない熔融塩電解質組成物を用いた場合も、一般式(I)により表される化合物を添加することによって変換効率が向上することがわかる。

【0143】

【発明の効果】以上詳述したように、一般式(I)により表される化合物を含有する本発明の電荷輸送材料を電荷輸送層に用いることによって、従来よりも変換効率が改

善された色素増感光電変換素子が得られる。また、感光層に含まれる半導体微粒子を一般式(I)により表される化合物で予め処理することによって、変換効率がより一層向上する。

【図面の簡単な説明】

【図1】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図2】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図3】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図4】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図5】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図6】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図7】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図8】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

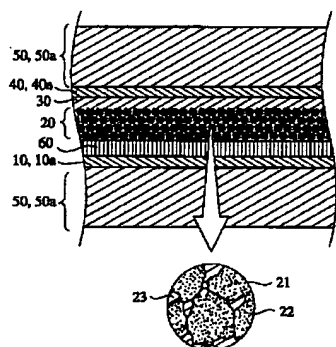
【図9】 本発明の好ましい光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

【図10】 実施例で作成した光電変換素子の構造を示す部分断面図である。

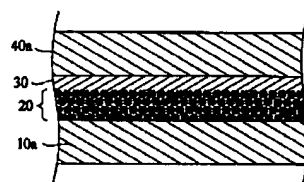
【符号の説明】

- 10・・・導電層
- 10a・・・透明導電層
- 11・・・金属リード
- 20・・・感光層
- 21・・・半導体微粒子
- 22・・・色素
- 23・・・電荷輸送材料
- 30・・・電荷輸送層
- 40・・・対極導電層
- 40a・・・透明対極導電層
- 50・・・基板
- 50a・・・透明基板
- 60・・・下塗り層
- 1・・・導電性ガラス
- 2・・・ガラス
- 3・・・導電剤層
- 4・・・TiO₂層
- 5・・・電解液
- 6・・・白金層
- 7・・・ガラス

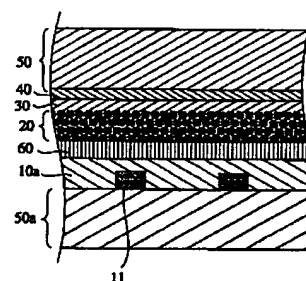
【図1】



【図2】

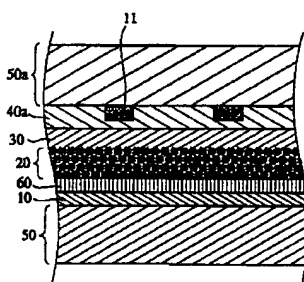


【図3】

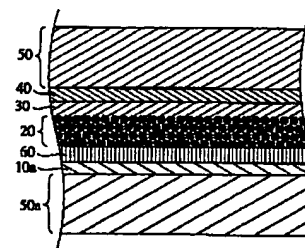
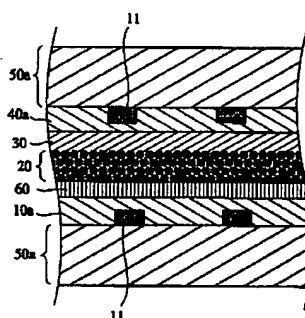


【図6】

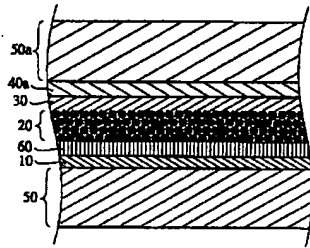
【図4】



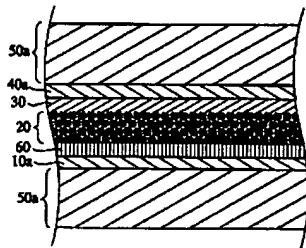
【図5】



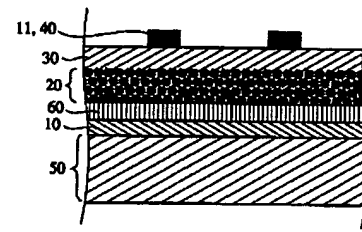
【図7】



【図8】



【図9】



【図10】

